PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2001-181547

(43) Date of publication of application: 03.07.2001

(51)Int.CI.

CO9D 17/00 B41J 2/01 B41M 5/00 CO9B 67/40 CO9D 11/00

(21)Application number: 11-365188

(71)Applicant: FUJI PHOTO FILM CO LTD

(22)Date of filing:

22.12.1999

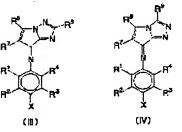
(72)Inventor: ISHIZUKA TAKAHIRO

KIMURA KEIZO YAMADA MASATO ADACHI KEIICHI

(54) DISPERSION OF COLORED FINE PARTICLE, INK FOR INK JET AND INK JET PRINTING **PROCESS**

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a dispersion of colored fine particles which shows an excellent dispersion stability of colored particles, has no dependence on papers, yields an excellent color development and color tone (especially cyanogen color reproduction) when printed on a randomly selected paper, shows an excellent water resistance and light resistance and is suitable as an aqueous ink for writing, an aqueous printing ink, an ink for data recording, etc. SOLUTION: The dispersion of colored fine particles is prepared by dispersing colored fine particles containing an oil-soluble dye of formula (I), (II), (III) or (IV) and an oil-soluble polymer in an aqueous medium. Here, the dispersion has its maximum absorbance wavelength (λmax (nm)) at within the range of from 580 to 700 nm, and an absorbance at the wavelength (λ max-100 (nm)) is \leq 0.35, provided that the absorbance at the maximum absorbance



wavelength (λmax (nm)) is 1. Preferably, the sum of Hammett substituent constants of R7 and R8 is ≥0.70.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection

[Date of requesting appeal against examiner's

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 4世間0001 1015

特開2001-181547 (P2001-181547A)

(43)公開日 平成13年7月3日(2001.7.3)

(51) Int.Cl. ⁷	識別記号	FΙ	テーマコート"(参考)		
CO9D 17/00		C 0 9 D 17/00	2 C 0 5 6		
B41J 2/01		B41M 5/00	E 2H086		
B41M 5/00		C09B 67/40	4 J 0 3 7		
C09B 67/40		C 0 9 D 11/00	4 J O 3 9		
C09D 11/00	r	B41J 3/04	1 0 1 Y		
		客查請求 未請	求 請求項の数12 OL (全 42 頁)		
(21)出願番号	特顧平 11-365188	(,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,,			
(22)出顧日	平成11年12月22日(1999.12.22)		写真フイルム株式会社 川県南足柄市中沼210番地		
		(72)発明者 石塚	孝宏		
		神奈	神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 フイルム株式会社内		
		フイ			
		(72)発明者 木村	木村 桂三		
		神奈	神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真		
		フイ	ルム株式会社内		

(74)代理人 100079049

弁理士 中島

最終頁に続く

(外3名)

(54) 【発明の名称】 着色微粒子分散物、インクジェット用インク及びインクジェット記録方法

(57)【要約】

【課題】 着色微粒子の分散安定性に優れ、紙依存性がなく、任意に選択した紙に印字した際の発色性・色調(特にシアンの色再現)に優れ、かつ耐水性、耐光性にも優れ、筆記用水性インク、水性印刷インク、情報記録用インク等に好適な着色微粒子分散物を提供する。

【解決手段】 下記式(I)、(II)、(III)及び(I V)のいずれかで表される油溶性染料と油溶性ポリマーとを含む着色微粒子を水系媒体に分散してなり、波長580~700 n mの範囲内に最大吸収波長(λ max(n m))があり、該最大吸収波長(λ max(n m))における吸光度を1としたとき、波長(λ max -100(n m))における吸光度が0.35以下であることを特徴とする着色微粒子分散物である。 R^7 と R^8 とのハメット置換基定数の和が0.70以上である態様などが好ましい。

【化1】

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記式(I)、(II)、(III)及び(IV)のいずれかで表される油溶性染料と油溶性ポリマーとを含む着色微粒子を水系媒体に分散してなり、波長580~700nmの範囲内に最大吸収波長(Amax(n*

(III)式(I)、(II)、(III)及び(ÎV)中、R1、R2、 R^3 及び R^4 は、それぞれ水素原子又は非金属の原子団を 表す。Xは、-OH又はNR⁵R⁶を表す。R⁵及びR 6は、それぞれ水素原子、アルキル基、アリール基又は ヘテロ環基を表す。 R^7 、 R^8 及び R^9 は、それぞれ水素 原子又は非金属の原子団を表す。 R^1 と R^2 、 R^2 と R^5 、 R^5 と R^6 、 R^6 と R^3 、及び R^3 と R^4 、の少なくともいず れかは、互いに環構造を形成していてもよい。R7とR8 とは、互いに結合して環構造を形成していてもよい。 【請求項2】 式(I)、(II)、(III)及び(IV) における \mathbf{R}^{7} が、ハメット置換基定数 $\sigma_{\mathbf{n}}$ 値が $\mathbf{0}$. $\mathbf{30}$ 以 上のアシル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、アル コキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、シ アノ基、ニトロ基、アルキルスルフィニル基、アリール スルフィニル基、アルキルスルホニル基、アリールスル ホニル基、スルファモイル基、ハロゲン化アルキル基、 ハロゲン化アルコキシ基、ハロゲン化アリールオキシ基 若しくはハロゲン化アルキルチオ基、2つ以上の σ_p 値 0.15以上の電子吸引性基で置換されたアリール基、

2

* m))があり、該最大吸収波長(λ max (nm)) における吸光度を1としたとき、波長(λ max -100 (nm)) における吸光度が0.35以下であることを特徴とする着色微粒子分散物。

【化1】

(IV) 又は、複素環基を表す請求項1に記載の着色微粒子分散物。

【請求項3】 式(I)、(II)、(III)及び(IV)における R^7 と R^8 とのハメット置換基定数の和が0.70以上である請求項1又は2に記載の着色微粒子分散物。

【請求項4】 着色微粒子が、油溶性ポリマー中に油溶性染料が分散されてなる請求項1から3のいずれかに記載の着色微粒子分散物。

【請求項5】 着色微粒子が、油溶性ポリマーと油溶性 染料とを含有する有機溶媒に水を添加すること、及び、 水中に該有機溶媒を添加すること、のいずれかにより、 該有機溶媒を乳化させ微粒子化させることにより得られ る請求項1から4のいずれかに記載の着色微粒子分散 物。

【請求項6】 油溶性ポリマーがビニルポリマーである 請求項1から5のいずれかに記載の着色微粒子分散物。 【請求項7】 ビニルポリマーの解離性基の含量が0. $1\sim3.0 \,\mathrm{mmol/g}$ である前記請求項6に記載の着 (3)

3

色微粒子分散物。

【請求項8】 ビニルポリマーの解離性基がカルボキシル基及びスルホン酸基の少なくとも一方である請求項6 又は7に記載の着色微粒子分散物。

【請求項9】 ビニルポリマーの解離性基がカルボキシル基である前記請求項6又は7に記載の着色微粒子分散*

式 (I)、(II)、(III)及び (IV)中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、それぞれ水素原子又は非金属の原子団を表す。Xは、-OH又はN R^5 R^6 を表す。 R^5 R^5 R^5 R^7 、 R^8 R^9 R^9

【請求項11】 請求項1から10のいずれかに記載の 着色微粒子分散物を含有してなることを特徴とするイン クジェット用インク。

【請求項12】 請求項11に記載のインクジェット用インクを用いて記録を行うことを特徴とするインクジェット記録方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、油溶性染料を含有

【請求項10】 下記式(I)、(II)、(III)及び(IV)のいずれかで表される油溶性染料と、油溶性ポリマーとを含む着色微粒子を水系媒体に分散してなることを特徴とする着色微粒子分散物。

【化2】

*物である。

$$R^{2}$$
 R^{3}
 R^{1}
 R^{2}
 R^{3}

(VI)

する水系の着色微粒子分散物、該着色微粒子分散物を含有してなるインクジェット用インク、及び該インクジェット用インクを用いるインクジェット記録方法に関し、更に詳しくは、色再現 (特にシアンの色再現)が良好であり、筆記用水性インク、水性印刷インク、情報記録用インク等に好適な着色微粒子分散物、並びに、サーマル、圧電、電界又は音響インクジェット方式に好適なインクジェット用インク及びインクジェット記録方法に関する。

[0002]

【従来の技術】近年、コンピューターの普及に伴い、インクジェットプリンターがオフィスだけでなく家庭でも、紙、フィルム、布等の印字等に広く利用されている。インクジェット用インクとしては、油性インク、水性インク、固体状インクが知られているが、これらの中でも、製造容易性、取扱性、臭気性、安全性等の点で水性インクが有利であり、水性インクが主流となってい

【0003】しかし、前記水性インクの多くは、分子状態で溶解する水溶性染料を用いているため、透明性、色濃度が高いという利点があるものの、染料が水溶性であるため耐水性が悪く、いわゆる普通紙に印字すると滲み(ブリード)を生じて著しく印字品質が低下したり、耐光性が悪いという問題がある。

【0004】そこで、前記問題を解決する目的で顔料や 分散染料を用いた水性インクが、例えば、特開昭56-157468号、特開平4-18468号、同10-1 10126号、同10-195355号等の各公報にお 10 いて提案されている。ところが、これらの水性インクの 場合、耐水性はある程度向上するものの十分とは言い難 く、該水性インク中の顔料や分散染料の分散物の保存安 定性に欠け、インク吐出口での目詰まりを起こし易い等 の問題がある。また、これらの水性インクの場合、一般 に、色相が十分でなく、特にシアン成分の色相が十分で なく、色調の不十分さに基づく色再現性に問題がある。 【0005】一方、特開昭58-45272号、特開平 6-340835号、同7-268254号、同7-2 68257号、同7-268260号の各公報には、ウ 20 レタンやポリエステル分散物粒子に染料を内包させる方 法が提案されている。しかしながら、これらの場合、色 調の不十分さに基づく色再現性が十分でなく、所望の濃 度に染料を内包した時の染料内包ポリマー分散物の分散 安定性や耐水性も必ずしも十分でないという問題があ る。

【0006】他方、特開平9-59552号、同9-1 11163号、同9-255887号、同10-367 28号の各公報には、ピラゾロトリアゾールに芳香族ジアミンをカップリングさせた色素を使用することによ

り、色調を改良することが提案されている。しかしながら、これらの場合、受像紙の種類によって色調が変化してしまう、また耐水性も十分でないという問題がある。 【0007】

【発明が解決しようとする課題】本発明は、前記従来における諸問題を解決し、以下の目的を達成することを課題とする。即ち、本発明は、着色微粒子の分散安定性に優れ、紙依存性がなく、任意に選択した紙に印字した際の発色性・色調(特にシアンの色再現)に優れ、かつ耐水性、耐光性にも優れ、筆記用水性インク、水性印刷インク、情報記録用インク等に好適な着色微粒子分散物、並びに、サーマル、圧電、電界又は音響インクジェット方式に好適であり、ノズル等を用いて印字等を行った際、該ノズル先端で目詰まりを起こすことがなく、紙依存性がなく、任意に選択した紙に印字した際の発色性・色調(特にシアンの色再現)に優れ、かつ耐水性、耐光性にも優れるインクジェット用インク及びインクジェット記録方法を提供することを目的とする。

[0008]

【課題を解決するための手段】前記課題を解決するための手段は、以下の通りである。即ち、<1> 下記式(I)、(II)、(III)及び(IV)のいずれかで表される油溶性染料と油溶性ポリマーとを含む着色微粒子を水系媒体に分散してなり、波長580~700nmの範囲内に最大吸収波長(λ max(nm))があり、該最大吸収波長(λ max(nm))における吸光度を1としたとき、波長(λ max-100(nm))における吸光度が0.35以下であることを特徴とする着色微粒子分散物である。

【化3】

R² R³ R⁴ R³ X

(川) 【0009】式(I)、(II)、(III)及び(IV)中、R¹、R²、R³及びR⁴は、それぞれ水素原子又は非金属の原子団を表す。Xは、-OH又はNR⁵R⁶を表す。R⁵及びR⁶は、それぞれ水素原子、アルキル基、アリール基又はヘテロ環基を表す。R⁷、R⁸及びR⁹は、それぞれ水素原子又は非金属の原子団を表す。R¹とR²、R²とR⁵、R⁵とR⁶、R⁶とR³、及びR³とR⁴、の少なくともいずれかは、互いに環構造を形成していてもよい。R⁷とR⁸とは、互いに結合して環構造を形成していてもよい。

・ である前記<1>又は<2>に記載の着色微粒子分散物 である。

<2> 式(I)、(II)、(III)及び(IV)におけるR 7 が、ハメット置換基定数 σ_p 値が 0 .30以上のアシル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、アリールスルフィニル基、アルキルスルフィニル基、アリールスルフィニル基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、スルファモイル基、ハロゲン化アルキル基、ハロゲン化アルコキシ基、ハロゲン化アリールオキシ基若しくはハロゲン化アルキルチオ基、2つ以上の σ_p 値0.15以上の電子吸引性基で置換されたアリール基、又は、複素環基を表す前記<1>に記載の着色微粒子分散物である。

【0010】<4> 着色微粒子が、油溶性ポリマー中に油溶性染料が分散されてなる前記<1>から<3>のいずれかに記載の着色微粒子分散物である。

<5> 着色微粒子が、油溶性ポリマーと油溶性染料と

を含有する有機溶媒に水を添加すること、及び、水中に

該有機溶媒を添加すること、のいずれかにより、該有機 溶媒を乳化させ微粒子化させることにより得られる前記

<1>から<4>のいずれかに記載の着色微粒子分散物

である。 【0011】<6> 油溶性ポリマーがビニルポリマー である前記<1>から<5>のいずれかに記載の着色微 粒子分散物である。

<7> ピニルポリマーの解離性基の含量が0.1~
3.0mmol/gである前記<6>に記載の着色微粒子分散物である。

<8> ビニルポリマーの解離性基がカルボキシル基及 びスルホン酸基の少なくとも一方である前記<6>又は <7>に記載の着色微粒子分散物である。

<9> ビニルポリマーの解離性基がカルボキシル基である前記<6>又は<7>に記載の着色微粒子分散物である。

<3> 式(I)、(II)、(III)及び(IV)におけ ある。
るR⁷とR⁸とのハメット置換基定数の和が0.70以上 50 【0012】<10>

【0012】<10> 下記式(I)、(II)、(II

9

I) 及び (IV) のいずれかで表される油溶性染料と、油溶性ポリマーとを含む着色微粒子を水系媒体に分散してなることを特徴とする着色微粒子分散物である。

*【0013】 【化4】

【川) 【0014】式(I)、(II)、(III) 及び(IV) 中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、それぞれ水素原子又は非金属の原子団を表す。Xは、-O H又は NR^5R^6 を表す。 R^5 及び R^6 は、それぞれ水素原子、アルキル基、アリール基又はヘテロ環基を表す。 R^7 、 R^8 及び R^9 は、それぞれ水素原子又は非金属の原子団を表す。 R^1 と R^2 、 R^2 と R^5 、 R^5 と R^6 、 R^6 と R^3 、及び R^3 と R^4 、の少なくともいずれかは、互いに精合して環構造を形成していてもよい。 R^7 と R^8 とは、互いに結合して環構造を形成していてもよい。

ていてもよい。 【0015】<11> 前記<1>から<10>のいずれかに記載の着色微粒子分散物を含有してなることを特徴とするインクジェット用インクである。

【0016】<12> 前記<11>に記載のインクジェット用インクを用いて記録を行うことを特徴とするインクジェット記録方法である。

[0017]

【発明の実施の形態】以下、本発明の着色微粒子分散物、インクジェット用インク及びインクジェット記録方法について説明する。

【0018】 (着色微粒子分散物) 本発明の着色粒子分 50

散物は、その最大吸収波長(λ max (nm))が、波長 $580\sim700$ nmの範囲内にあることが必要であり、 $590\sim690$ nmの範囲内にあることが好ましく、 $600\sim650$ nmの範囲内にあることがより好ましい。 前記最大吸収波長(λ max (nm))が前記数値範囲内にあると色再現性に優れ、前記好ましい数値範囲内、前記より好ましい数値範囲内にあると色再現性に顕著に優れる点で有利である。

【0019】本発明の着色微粒子分散物は、前記最大吸収波長(λ max (nm))における吸光度を1としたとき、波長(λ max -100 (nm))における吸光度が0.35以下であることが必要であり、0.25以下が好ましく、0.15以下がより好ましい。前記波長(λ max -100 (nm))における吸光度が前記数値範囲内にあると色再現性に優れ、前記好ましい数値範囲内、前記より好ましい数値範囲内にあると色再現性に顕著に優れる点で有利である。

【0020】前記本発明の着色微粒子分散物は、油溶性 染料と油溶性ポリマーとを含む着色微粒子を水系媒体に 分散してなる。

【0021】-油溶性染料-

前記油溶性染料は、例えば、下記式(I)、(II)、 (III) 及び(IV)でのいずれか表される化合物(ピロ ロトリアゾールアゾメチン化合物)から選択される少な* *くとも1種である。 [0022] 【化5】

$$R^7$$
 N
 N
 R^9
 R^1
 R^4
 R^3

【0023】式(I)、(II)、(III)及び(IV) 中、 R^1 、 R^2 、 R^3 及び R^4 は、それぞれ水素原子又は非 金属の原子団を表す。

【0024】前記非金属の原子団としては、例えば、ハ ロゲン原子、アルキル基、アリール基、ヘテロ環基、シ アノ基、ヒドロキシ基、ニトロ基、アミノ基(置換アミ ノ基を含む)、アルコキシ基、アリールオキシ基、アシ ルアミノ基、アミノカルポニルアミノ基、スルファモイ ルアミノ基、アルキルチオ基、アリールチオ基、アルコ キシカルボニルアミノ基、スルホニルアミノ基、カルバ モイル基、スルファモイル基、スルホニル基、アルコキ シカルポニル基、ヘテロ環オキシ基、アゾ基、アシルオ キシ基、カルバモイルオキシ基、シリルオキシ基、アリ ールオキシカルボニル基、イミド基、ヘテロ環チオ基、 スルフィニル基、ホスホリル基、アシル基、などが挙げ られる。

【0026】アルコキシカルボニル基(好ましくは炭素 原子数2~20、例えばメトキシカルポニル、エトキシ カルボニル)、シアノ基、スルホニルアミノ基 (好まし くは炭素原子数1~20、メタンスルホニルアミノ、エ タンスルホニルアミノ、N-メチルメタンスルホニルア ミノ)、カルバモイル基[好ましくは炭素原子数2~2 0のアルキルカルバモイル基 (例えばメチルカルバモイ ル、エチルカルバモイル、ジメチルカルバモイル、ブチ ルカルバモイル、イソプロピルカルバモイル、t-ブチ ルカルバモイル、シクロペンチルカルバモイル、シクロ ヘキシルカルバモイル、メトキシエチルカルバモイル、 クロロエチルカルバモイル、シアノエチルカルバモイ

ましくは炭素原子数1~20のアルキルカルポニルアミ

ノ基(例えばホルミルアミノ、アセチルアミノ、プロピ オニルアミノ、シアノアセチルアミノ)、好ましくは炭

素原子数7~20のアリールカルポニルアミノ基(例え

ばペンゾイルアミノ、pートルイルアミノ、ペンタフル

オロベンゾイルアミノ、m-メトキシベンゾイルアミ

【0025】前記非金属の原子団の具体例としては、ア ルキル基 (好ましくは炭素原子数1~20、例えばメチ ル、エチル、プロピル、ブチル)、アルコキシ基(好ま しくは炭素原子数1~20、例えばメトキシ、エトキ シ、メトキシエトキシ、イソプロポキシ)、ハロゲン原 50 ル、エチルシアノエチルカルバモイル、ベンジルカルバ

(IV) 子 (例えば臭素、フッ素、塩素)、アシルアミノ基 [好

ノ)]、

モイル、エトキシカルポニルメチルカルバモイル、フル フリルカルバモイル、テトラヒドロフルフリルカルバモ イル、フェノキシメチルカルバモイル、アリルカルバモ イル、クロチルカルバモイル、プレニルカルバモイル、 2, 3-ジメチル-2-ブテニルカルバモイル、ホモア リルカルバモイル、ホモクロチルカルバモイル、ホモブ レニルカルバモイル)、好ましくは炭素原子数7~20 のアリールカルバモイル基(例えばフェニルカルバモイ ル、pートルイルカルバモイル、m-メトキシフェニル カルバモイル、4,5-ジクロロフェニルカルバモイ ル、pーシアノフェニルカルバモイル、pーアセチルア ミノフェニルカルバモイル、p-メトキシカルポニルフ エニルカルバモイル、m-トリフルオロメチルフェニル カルバモイル、o-フルオロフェニルカルバモイル、1 ーナフチルカルパモイル)、好ましくは炭素原子数4~ 20のヘテリルカルバモイル基(例えば2-ピリジルカ ルバモイル、3-ピリジルカルバモイル、4-ピリジル カルパモイル、2-チアゾリルカルバモイル、2-ベン ズチアゾリルカルバモイル、2-ベンズイミダゾリルカ ルバモイル、2-(4-メチルフェニル)1,3,4-チアジアゾリルカルバモイル)]、

【0027】スルファモイル基(好ましくは炭素原子数 0~20、例えばメチルスルファモイル、ジメチルスル ファモイル)、アミノカルボニルアミノ基 (好ましくは 炭素原子数 1~20、例えばメチルアミノカルボニルア ミノ、ジメチルアミノカルボニルアミノ)、アルコキシ カルボニルアミノ基 (好ましくは炭素数2~20、例え ばメトキシカルボニルアミノ、エトキシカルボニルアミ ノ)、ヒドロキシ基、アミノ基 (好ましくは炭素原子数 0~20、例えばアミノ、メチルアミノ、ジメチルアミ ノ、アニリノ)、アリール基(好ましくは炭素原子数6 \sim 20、例えばフェニル、m-アセチルフェニル、p-メトキシフェニル)、ヘテロ環基(好ましくは炭素原子 数3~20、例えば2-ピリジル、2-フリル、2-テ トラヒドロフリル)、ニトロ基、アリールオキシ基(好 ましくは炭素原子数6~20、例えばフェノキシ、p-メトキシフェノキシ、o-クロロフェノキシ)、スルフ ァモイルアミノ基(好ましくは炭素原子数0~20、例 えばメチルスルファモイルアミノ、ジメチルスルファモ イルアミノ)、アルキルチオ基(好ましくは炭素原子数 1~20、例えばメチルチオ、エチルチオ)、アリール チオ基(好ましくは炭素原子数6~20、例えばフェニ ルチオ、p-メトキシフェニルチオ、o-クロロフェニ ルチオ)、

【0028】スルホニル基(好ましくは炭素原子数 $1\sim$ 20、例えばメタンスルホニル、p-hルエンスルホニ ル、p-hリル、p-yトキシフェル)、アシル基(好ましくは炭素原子数 $1\sim20$ 、例えばホルミル、アセチル、ベンゾイル、p-hルイル)、 フェニル、2-hフェニル、2-hフェニル、クテロ環オキシ基(好ましくは炭素原子数 $1\sim20$)、 を有するものを含む。好ましくは炭アゾ基(好ましくは炭素原子数 $1\sim20$ 、例えば以下に表される基)を表す。

14

トロフェニルアゾ)、アシルオキシ基(好ましくは炭素原子数 $1 \sim 20$ 、例えばアセチルオキシ、ベンゾイルオキシ)、カルバモイルオキシ基(好ましくは炭素原子数 $1 \sim 20$ 、例えばメチルカルバモイルオキシ)、シリルオキシ基(好ましくは炭素原子数 $3 \sim 20$ 、例えばトリメチルシロキシ)、アリールオキシカルボニル基(好ましくは炭素原子数 $1 \sim 20$ 、例えばフェノキシカルボニル)、イミド基(好ましくは炭素原子数 $1 \sim 20$ 、例えばジエチルアミノスルフィニル)、ホスホリル基(好ましくは炭素原子数 $1 \sim 20$ 、例えばジエチルアミノスルフィニル)、ホスホリル基(好ましくは炭素原子数 $1 \sim 20$ 、例えばジアミノホスホリル)、などが挙げられる。

【0029】 R^1 の中でも、水素原子、炭素原子数 $1\sim 20$ のアルキル基、炭素原子数 $1\sim 20$ のアルキル基、炭素原子数 $1\sim 20$ のアルコキシ基、ハロゲン原子(フッ素、塩素、臭素)、炭素原子数 $1\sim 20$ のアシルアミノ基、炭素原子数 $1\sim 20$ のアミノカルボニルアミノ基、炭素原子数 $2\sim 20$ のアルコキシカルボニルアミノ基が好ましく、水素原子、アルキル基、アシルアミノ基がより好ましい。 R^2 、 R^3 及び R^4 の中でも、水素原子が好ましい。

【0030】式(I)、(II)、(III) 及び(IV)中、Xは、-OH又は NR^5R^6 を表し、 $-NR^5R^6$ が好ましい。

【0031】 R^5 及び R^6 は、それぞれ水素原子、アルキ ル基(好ましくは炭素原子数1~20、例えばメチル、 エチル、プロビル、イソプロビル、ブチル、2-メトキ シエチル、3-メトキシプロピル、エトキシエチル、2 フェニルエチル、2 – シアノエチル、シアノメチル、 2ーメチルスルホニルアミノエチル、2-クロロエチ ル、3-ブロモプロビル、2-メトキシカルボニルエチ ル、3-エトキシカルボニルプロピル、2-(N-メチ ルアミノカルボニル) エチル、3-(N, N-ジメチル アミノカルボニル) プロピル、2-アセチルアミノエチ ル、3-(エチルカルボニルアミノ)プロピル、2-ア セチルオキシエチル、アリル、ホモアリル、プレニル、 n-ドデシル、2-ヒドロキシエチル、2,3-ジヒド ロキシプロピル、3,4ージヒドロキシブチル、2, 3, 4, 5, 6-ペンタヒドロキシヘキシル、2-(2 ーヒドロキシエトキシ) エチル、2-[2-(2-ヒド ロキシエトキシ) エトキシ]エチル、2-(2-[2-(2-ヒドロキシエトキシ) エトキシ]エトキシ) エチ ル、カルボキシメチル、2-カルボキシエチル)、アリ ール基(好ましくは炭素原子数6~20、例えばフェニ ル、pートリル、pーメトキシフェニル、2,4ージク ロロフェニル、p-ニトロフェニル、2,4-ジシアノ フェニル、2-ナフチル)、又は、ヘテロ環基(置換基 を有するものを含む。好ましくは炭素原子数3~20、

[0032] 【化6】



【0033】R⁵及びR⁶の中でも、炭素原子数1~20 の置換されてもよいアルキル基(例えばメチル、エチ ル、プロピル、イソプロピル、プチル、2-シアノエチ ル、シアノメチル、2-(N-メチルアミノカルボニ ル) エチル、2-アセチルアミノエチル、2-アセチル オキシエチル、アリル、n-ドデシル、2-ヒドロキシ エチル、2,3-ジヒドロキシプロビル、2,3,4, 5,6-ペンタヒドロキシヘキシル、2-(2-ヒドロ キシエトキシ) エチル、2-カルボキシエチル、2-メ チルスルホニルアミノエチル) が好ましい。

【0034】式(I)、(II)、(III)及び(IV) 中、R7、R8及びR9は、それぞれ水素原子又は非金属 の原子団を表す。

【0035】前記非金属の原子団としては、例えば、ア リール基、ヘテロ環基、アルキル基、シアノ基、アシル 基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリー ルオキシカルボニル基、アシルアミノ基、アルコキシカ ルボニルアミノ基、アリールオキシカルボニルアミノ 基、スルホニルアミノ基、アミノカルボニルアミノ基、 スルファモイルアミノ基、アミノ基 (アニリノ基を含 む)、アルコキシ基、アリールオキシ基、シリルオキシ 基、ヘテリルオキシ基、アルキチオ基、アリールチオ 基、ヘテリルチオ基、ハロゲン原子、ヒドロキシ基、ニ トロ基、スルファモイル基、スルホニル基、アゾ基、ア シルオキシ基、カルバモイルオキシ基、イミド基、スル フィニル基、ホスホリル基、などが挙げられる。

【0036】前記非金属の原子団の具体例としては、ア リール基(好ましくは炭素原子数6~36、例えばフェ ニル、4-t-ブチルフェニル、2,4-ジーアミルフ ェニル、2,4,6-トリメチルフェニル、2-テトラ デカンアミドフェニル、2-メトキシフェニル)、アル キル基 (好ましくは炭素原子数1~36、例えばメチ ル、エチル、プロピル、イソプロピル、ブチル、Sec ーブチル、セーブチル、トリデシル、セーアミル、セー オクチル、2-メタンスルホニルエチル3-(3-ペン タデシルフェノキシ)プロピル、シクロヘキシル、3-(2, 4-ジーt-アミルフェノキシプロピル)、シア ノ基、アシル基 (好ましくは炭素原子数1~36、例え ばアセチル、ベンゾイル)、カルバモイル基 (好ましく は炭素原子数1~36、例えばN,N-ジブチルカルバ モイル)、アルコキシカルボニル基(好ましくは炭素原 子数1~36、例えばメトキシカルボニル、エトキシカ ルポニル、イソプロポキシカルポニル、2,6-ジーt - ブチル - 4 - メチルシクロヘキシルオキシカルボニ ル)、アリールオキシカルポニル基(好ましくは炭素原 50 16

子数7~36、例えばフェノキシカルボニル、p-メト キシフェノキシカルポニル、m-クロロフェノキシカル ボニル、o-メトキシフェノキシカルボニル)、アシル アミノ基[好ましくは炭素原子数1~36のアルキルカ ルポニルアミノ基(例えば、ホルミルアミノ、アセチル アミノ、プロピオニルアミノ、シアノアセチルアミ ノ)、好ましくは炭素原子数7~36のアリールカルボ ニルアミノ基 (例えばベンゾイルアミノ、 pートルイル アミノ、ペンタフルオロペンゾイルアミノ、mーメトキ シベンゾイルアミノ)、好ましくは炭素原子数4~36 のヘテリルカルポニルアミノ基 (例えば、2-ビリジル カルボニルアミノ、3-ビリジルカルボニルアミノ、フ ロイルアミノ)]、アルコキシカルボニルアミノ基(好 ましくは炭素原子数2~36、例えばメトキシカルボニ ルアミノ、エトキシカルポニルアミノ、メトキシエトキ シカルボニルアミノ)、アリールオキシカルボニルアミ ノ基 (好ましくは炭素原子数7~36、例えばフェノキ シカルボニルアミノ、p-メトキシフェノキシカルボニ ルアミノ、pーメチルフェノキシカルポニルアミノ、m -クロロフェノキシカルボニルアミノ、o-クロロフェ ノキシカルポニルアミノ)、スルホニルアミノ基(好ま しくは炭素原子数1~36、例えばメタンスルホニルア ミノ、ベンゼンスルホニルアミノ、トルエンスルホニル アミノ)、アミノカルポニルアミノ基 (好ましくは炭素 原子数1~36、例えばメチルアミノカルポニルアミ ノ、エチルアミノカルポニルアミノ、アニリノカルボニ ルアミノ、ジメチルアミノカルポニルアミノ)、スルフ アモイルアミノ基(好ましくは炭素原子数1~36、例 えばメチルアミノスルホニルアミノ、エチルアミノスル ホニルアミノ、アニリノスルホニルアミノ)、アミノ基 (アニリノ基を含む、好ましくは炭素原子数0~36、 例えばアミノ、メチルアミノ、ジメチルアミノ、エチル アミノ、ジエチルアミノ、n-ブチルアミノ、アニリ ノ)、アルコキシ基(好ましくは炭素原子数1~36、 例えばメトキシ、エトキシ、イソプロポキシ、n-ブト キシ、メトキシエトキシ、n-ドデシルオキシ)、アリ ールオキシ基 (好ましくは炭素原子数6~36、例えば フェノキシ、m-クロロフェノキシ、p-メトキシフェ ノキシ、o-メトキシフェノキシ、4-t-ブチルフェ ノキシ、2,6-ジーtープチルフェノキシ)、シリル オキシ基(好ましくは炭素原子数3~36、例えばトリ メチルシロキシ、t-ブチルジメチルシロキシ)、ヘテ リルオキシ基(好ましくは炭素原子数3~36、例えば テトラヒドロピラニルオキシ、3-ピリジルオキシ、2 - (1,3-ペンゾイミダゾリル)オキシ)、アルキル チオ基(好ましくは炭素原子数1~36、例えばメチル チオ、エチルチオ、nープチルチオ、tープチルチ オ)、アリールチオ基(好ましくは炭素原子数6~3 6、例えばフェニルチオ)、ヘテリルチオ基(好ましく は炭素原子数3~36、例えば2-ビリジルチオ、2-

(1,3-ベンゾオキサゾリル)チオ、1-ヘキサデシ ルー1,2,3,4ーテトラゾリルー5ーチオ、1ー (3-N-オクタデシルカルバモイル)フェニルー1, 2,3,4ーテトラゾリルー5ーチオ)、ヘテロ環基 (好ましくは炭素原子数3~36、例えば2-ベンゾオ キサゾリル、2-ベンゾチアゾリル、1-フェニルー2 ーベンズイミダゾリル、5-クロロ-1-テトラゾリ ル、1-ピラゾリル、1-ピロリル、2-フラニル、2 - ビリジル、3 - ビリジル)、ハロゲン原子(フッ素、 塩素、臭素)、ヒドロキシ基、ニトロ基、スルファモイ ル基(好ましくは炭素原子数0~36、例えばメチルス ルファモイル、ジメチルスルファモイル)、スルホニル 基(好ましくは炭素原子数1~36、例えばメタンスル ホニル、ベンゼンスルホニル、トルエンスルホニル)、 アゾ基(好ましくは炭素原子数3~36、例えばp--トロフェニルアゾ)、アシルオキシ基(好ましくは炭素 原子数1~36、例えばホルミルオキシ、アセチルオキ シ、ベンゾイルオキシ)、カルバモイルオキシ基 (好ま しくは炭素原子数1~36、例えばメチルカルバモイル オキシ、ジエチルカルバモイルオキシ)、イミド基 (好 20 ましくは炭素原子数4~36、例えばコハク酸イミド、 フタルイミド)、スルフィニル基(好ましくは炭素原子 数 $1\sim36$ 、例えばジエチルアミノスルフィニル)、ホ スホリル基 (好ましくは炭素原子数0~36、例えばジ アミノホスホリル)、などが挙げられる。

【0037】式(I)、(II)、(III)及び(IV) 中、R¹とR²、R²とR⁵、R⁵とR⁶、R⁶とR³、及びR 3とR⁴、の少なくともいずれかは、互いに環構造を形成 していてもよい。R7とR8とは、互いに結合して環構造 を形成していてもよい。

【0038】 R^5 と R^6 とが結合して形成してもよい環構 造としては、例えば以下に表される基が好適に挙げられ る。

[0039]

【化7】

$$-N$$
 $-N$

【0040】 R^2 と R^5 とが、及び/又は、 R^3 と R^6 とが 結合して形成してもよい環構造としては、例えば以下に 表される基が好適に挙げられる。

(化8)

18

【0041】前記式(I)、(II)、(III)及び(I V) のいずれかで表される油溶性染料 (ピロロトリアゾ ールアゾメチン化合物) は、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、 R^7 、 R^8 及び R^9 の組合せにより、さまざま な色相を有し得る。

【0042】本発明においては、R7が、電子吸引性の 置換基であるのが、そうでないものと比較して吸収波形 がシャープとなる点で好ましく、該電子吸引性の程度が 強いほど吸収波形はよりシャープになる点でより好まし い。具体的には、R7は、アルキル基、アリール基より も、ハメット置換定数 σ_n 値が、0.30以上の電子吸引性基であることが好ましく、0.45以上の電子吸引 性基がより好ましく、0.60以上の電子吸引性基が特 に好ましい。

【0043】これらの具体例としては、ハメット置換基 定数 σ_p 値が0.30以上のアシル基、アシルオキシ 基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリー ルオキシカルボニル基、シアノ基、ニトロ基、アルキル スルフィニル基、アリールスルフィニル基、アルキルス ルホニル基、アリールスルホニル基、スルファモイル 基、ハロゲン化アルキル基、ハロゲン化アルコキシ基、 ハロゲン化アリールオキシ基若しくはハロゲン化アルキ ルチオ基、2つ以上のσp値0.15以上の電子吸引性 基で置換されたアリール基、又は、複素環基などが挙げ られる。これらの具体例の中でも以下のものが好まし い。即ち、アシル基(例えば、アセチル、3-フェニル プロパノイル)、アシルオキシ基(例えば、アセトキ **シ)、カルバモイル基(例えば、N-エチルカルバモイ** ル、N, N-ジプチルカルバモイル、N-(2-ドデシ ルオキシエチル) カルバモイル、N-メチル-N-ドデ シルカルバモイル)、アルコキシカルボニル基 (例え ば、メトキシカルボニル、ブチルオキシカルボニル、ド デシルオキシカルボニル、オクタデシルオキシカルボニ ル)、アリールオキシカルポニル基(例えば、フェノキ シカルポニル)、シアノ基、ニトロ基、アルキルスルフ イニル基(例えば、3-フェノキシプロピルスルフィニ ル)、アリールスルフィニル基(例えば3-ペンタデシ ルフェニルスルフィニル)、アルキルスルホニル基 (例 えば、メタンスルホニル、オクタンスルホニル)、アリ 40 ールスルホニル基 (例えば、ベンゼンスルホニル)、ス ルファモイル基(例えば、N-エチルスルファモイル、 N, N-ジプロピルスルファモイル)、ハロゲン化アル キル基(例えば、トリフロロメチル、ヘプタフロロプロ ビル) ハロゲン化アルコキシ基 (例えば、トリフロロメ チルオキシ)、ハロゲン化アリールオキシ基(例えば、 ペンタフロロフェニルオキシ)、ハロゲン化アルキルチ オ基(例えば、ジフロロメチルチオ)、2つ以上の $\sigma_{
m p}$ 値が0.15以上の他の電子吸引性基で置換されたアリ ール基(例えば、2,4-ジニトロフェニル、2,4, 50 6-トリクロロフェニル、ペンタクロロフェニル)、複

素環基 (例えば、2-ペンゾオキサゾリル、<math>2-ペンゾチアゾリル、<math>1-フェニルー2-ペンズイミダゾリル、<math>5-クロロ-1-テトラゾリル、1-ピロリル) などである。

【0044】前記ハメット置換基定数 σ_p 値が0.45以上の電子吸引性基としては、アシル基(例えば、アセチル、3-フェニルプロバノイル)、アルコキシカルボニル基(例えば、メトキシカルボニル)、アリールオキシカルボニル基(例えば、m-クロロフェノキシカルボニル)、シアノ基、ニトロ基、アルキルスルフィニル基(例えば、n-プロピルスルフィニル)、アリールスルフィニル基(例えば、xクンスルホニル、x0月之ば、x0月之ば、x0月之ば、x0月之ば、x0月之ば、x1月1日 (例えば、x1月1日 (例えば、

【0045】前記ハメット置換基定数 σ_p 値が0.60以上の電子吸引性基としては、シアノ基(0.66)、ニトロ基(0.78)、メタンスルホニル基(0.72)などが挙げられる。

【0046】ここで、ハメットの置換基定数について説 明する。ハメット則は、ベンゼン誘導体の反応又は平衡 に及ぼす置換基の影響を定量的に論ずるために1935 年L. P. Hammettにより提唱された経験則であ る。これは、今日広く妥当性が認められている。ハメッ ト則により求められた置換基定数には、 $\sigma_{
m D}$ 値と $\sigma_{
m m}$ 値と がある。これらの値は、多くの一般的な成書に見出すこ とができ、例えばJ. A. Dean編「Lange's Handbook of Chemistry」第1 2版、1979年 (McGraw-Hill) や「化学 の領域」増刊、122号、96~103頁、1979年 (南光堂) に詳述されている。本発明においては、各置 換基をハメットの置換基定数 σ_p により限定したり、説 明したりするが、これは前記成書におけるような、文献 既知の値がある置換基にのみ限定されるという意味では なく、その値が文献未知であってもハメット則に基づい て測定した場合にその範囲内に含まれるであろう置換基 をも含むことを意味する。以下、 $\sigma_{\mathbf{D}}$ 値及び $\sigma_{\mathbf{m}}$ 値は、前 記意味で用いられる。

【0047】前記式(I)、(II)、(III)及び(IV)のいずれかで表される油溶性染料(ピロロトリアゾールアゾメチン化合物)の色相としては、特に制限はないが、マゼンタよりもシアンの方が好ましい。前記色相をシアンとするには、 R^7 及び R^8 のハメット置換基定数 σ_p 値の和が0.70以上であることが好ましく、0.7~2.0がより好ましく、更に R^8 のハメット置換基定数 σ_p 値が0.30以上であることが特に好ましい。

20

前記 R^7 及び R^8 のハメット置換基定数 σ_p 値の和が0. 7 0 未満であると、吸収極大波長がシアン色素としては 短波長であって人間の目には青色に見え、好ましくない。

【0048】前記 R^7 及び R^8 のハメット置換基定数 σ_p 値の和が0.70以上の組合せとしては、 R^7 が、シアノ基、アルコキシカルボニル基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基及びハロゲン化アルキル基から選択され、 R^8 が、アシル基、アシルオキシ基、カルバモイル基、アルコキシカルボニル基、アリールオキシカルボニル基、シアノ基、アルキルスルホニル基、アリールスルホニル基、スルファモイル基及びハロゲン化アルキル基から選択される組合せが好適に挙げられる。【0049】なお、前記式(I)及び(II)のいずれかで表される油溶性染料(ピロロトリアゾールアゾメチン化合物)は、シアン色素としてだけでなく、マゼンタ色

素としても用いてもよい。

【0050】本発明においては、前記式(I)、(I I) 、 (III) 及び (IV) のいずれかで表される油溶性染 料 (ピロロトリアゾールアゾメチン化合物)の中でも、 前記式(I)で表される化合物が好ましく、その中で も、R¹が、水素原子、炭素原子数1~10のアルキル 基、炭素原子数1~10のアルコキシ基、ハロゲン原子 (フッ素、塩素、臭素)、炭素原子数1~10のアシル アミノ基、炭素原子数1~10のアミノカルポニルアミ ノ基、又は炭素原子数1~10のアルコキシカルボニル アミノ基を表し、 R^2 、 R^3 及び R^4 がすべて水素原子を 表し、Xが、-NR5R6を表し、R5及びR6が、それぞ れ炭素原子数1~10の置換されていてもよいアルキル 基を表し、R7及びR8が、それぞれハメット置換基定数 $\sigma_{\rm p}$ 値が0.30以上の電子吸引性基を表し、 ${
m R}^{9}$ が、炭 素原子数1~20のアルキル基又は炭素原子数6~20 のアリール基を表す化合物がより好ましく、R¹が水素 原子又はメチル基を表し、 R^2 、 R^3 及び R^4 が水素原子 を表し、Xが-NR5R6を表し、R5及びR6が、それぞ れ炭素原子数 $1 \sim 5$ のアルキル基を表し、 R^7 がシアノ 基を表し、 R^8 がアルコキシカルポニル基を表し、 R^9 が アリール基を表す化合物が特に好ましい。そして、これ らの中でも、更にシアン色素として用いる場合には、R 7と R^8 とのハメット置換基定数 σ_p 値の和が0.70以 上である化合物が好ましく、更には $\sigma_{
m p}$ 値の和が 1. 00以上のものが好ましい。

【0051】以下に、前記式(I)、(II)、(III) 及び(IV) のいずれかで表される油溶性染料(ピロロトリアゾールアゾメチン化合物)の具体例($D-1\sim4$ 5)を列挙する。なお、本発明は、これらの具体例に何ら限定されるものではない。

[0052]

【化9】

$$\begin{array}{c} 21 \\ D-1 \end{array}$$

$$\begin{array}{c} C_2H_5 \\ NC \\ NN \\ (CH_2)_2NHSO_2CH_3 \end{array}$$

[0053]

40 【化10】

(t)C₈H₁₇

[0054]

【化11】

$$\begin{array}{c} 25 \\ D-7 \\ \hline \\ C_2H_5 \\ \hline \\ (CH_2)_2O \\ \hline \end{array} \begin{array}{c} (14) \\ O(n)C_{18}H_{37} \\ \hline \\ CI \\ N \\ N \\ \end{array} \begin{array}{c} 26 \\ \hline \\ CI \\ N \\ N \\ \end{array}$$

$$\begin{array}{c} D-9 \\ \\ NC \\ NC \\ NN \\ N \end{array} \begin{array}{c} CH_3 \\ (t)C_4H_9 \\ \\ NN \\ N \end{array}$$

[0055]

[0056]

【化13】

$$D-1 \ 4$$

$$O \longrightarrow (t)C_8H_{17}$$

$$NC \longrightarrow N$$

$$N \longrightarrow N$$

$$CH_3$$

$$CH_2CO_2(n)C_8H_{17}$$

[0057]

【化14】

[0058]

C₂H₅

$$D-20$$

$$NHCOCHO$$

$$O(n)C_8H_{17}$$

$$O(n)C_8H_{1$$

$$\begin{array}{c} \text{D}-2\ 1 \\ \\ \text{N}+\text{N} \\ \text{C} \\ \text{N} \\ \text{C} \\ \text{C}$$

[0059]

(C₂H₅)₂N

【化16】

[0060]

$$\begin{array}{c|c} D-2 & 7 & (t)C_4H_9 \\ \hline \\ NC & NC \\ \hline \\ C_2H_5 & NC \\ \hline \\ CH_2)_2OH \end{array}$$

[0061]

【化18】

(CH₂)₂OH

[0062]

【化19】

D - 3 3
$$CO_2C_2H_5$$
 NC N N $O(n)C_8H_{17}$ $(C_2H_5)_2N$ $(t)C_4H_9$ $(t)C_4H_9$

[0063]

(i)C₃H₇

D - 35

NC(CH₂)₂ (CH₂)₂ O O(n)C₁₈H₃₇

CH₃

N
(i)C₃H₇

COCH₃

D - 36

N[(CH₂)₂O(CH₂)₂O(CH₂)₂OH]₂
O(n)C_BH₁₇
NC
N
NC
N
(i)C₃H₇
[化 2 1]

[0064]

[0065]

40 【化22】

[0066]

10 【化23】

D - 44

$$(CH_2)_2OH$$

NHCON(CH₃)₂

NC

NC

NC

NC

NC

NC

NC

(1)C₄H₉

N

(CH₂)₂S

D - 45

【0067】前記式(I)、(II)、(III)及び(I V) のいずれかで表される油溶性染料 (ピロロトリアゾ ールアゾメチン化合物)は、例えば、下記カプラー ((A)、(B)、(C)及び(D))と、下記p-フ

40 ェニレンジアミン化合物 (E) とを酸化カップリングさ せることにより、合成される。

[0068]

【化24】

$$R^8$$
 N
 N
 R^9
 Q
 Q
 Q

【0069】 【化25】

【0070】この場合、前記カプラー((A)、

(B)、(C)及び(D))において、Qは、水素原子 又はカップリング反応中に脱離する脱離基を表す。前記 カプラー((A)、(B)、(C)及び(D))は、互 変異性体であってもよい。

【0071】また、前記式(I)、(II)、(III)及び(IV)のいずれかで表される油溶性染料(I)のロートリアゾールアゾメチン化合物)は、例えば、下記カプラー(I)、(I)、(I)、(I)、(I)、(I)、(I)、大記二トロソ化合物(I)とを脱水縮合させることにより、合成される。

[0072] [化26]

【0073】この場合、前記カプラー((A)、

(B)、(C)及び(D))において、Qは、水素原子を表す。

【0074】なお、前記式(I)、(II)、(III)及 ト、オクチルアクリレート、tert-オクチルアクリび(IV)のいずれかで表される油溶性染料(ピロロトリ 50 レート、2-クロロエチルアクリレート、<math>2-プロモエ

アゾールアゾメチン化合物)は、特開平5-177959号、特開平9-292679号等の各公報に記載された方法を参考にして合成することができる。

【0075】-油溶性ポリマー-

前記油溶性ポリマーとしては、特に制限はなく、目的に応じて適宜選択することができるが、ビニルポリマーが好適に挙げられる。前記ビニルポリマーとしては、従来公知のものが挙げられ、水不溶性型、水分散(自己乳化)型、水溶性型の何れもものであってもよいが、着色微粒子の製造容易性、分散安定性等の点で水分散型のものが好ましい。

【0076】前記水分散型のビニルポリマーとしては、イオン解離型のもの、非イオン性分散性基含有型のもの、あるいはこれらの混合型のもののいずれであってもよい。前記イオン解離型のビニルポリマーとしては、三級アミノ基などのカチオン性の解離性基を含有するビニルポリマーや、カルボン酸、スルホン酸などのアニオン性の解離性基を含有するビニルポリマーが挙げられる。前記非イオン性分散性基含有型のビニルポリマーとしては、ポリエチレンオキシ鎖などの非イオン性分散性基を含有するビニルポリマーが挙げられる。これらの中でも、着色微粒子の分散安定性の点で、アニオン性の解離性基を含有するイオン解離型のビニルポリマー、非イオン性分散性基含有型のビニルポリマー、混合型のビニルポリマーが好ましい。

【0077】前記ピニルポリマーを形成するモノマーとしては、例えば、以下のものが挙げられる。即ち、アクリル酸エステル類、具体的には、メチルアクリレート、エチルアクリレート、nープロピルアクリレート、イソプロピルアクリレート、nーブチルアクリレート、イソプチルアクリレート、secーブチルアクリレート、セertーブチルアクリレート、アミルアクリレート、ヘキシルアクリレート、2ーエチルアクリレート、オクチルアクリレート、セertーオクチルアクリレート、フークロロエチルアクリレート、2ープロモエ

チルアクリレート、4-クロロブチルアクリレート、シ アノエチルアクリレート、2-アセトキシエチルアクリ レート、ベンジルアクリレート、メトキシベンジルアク リレート、2-クロロシクロヘキシルアクリレート、シ クロヘキシルアクリレート、フルフリルアクリレート、 テトラヒドロフルフリルアクリレート、フェニルアクリ レート、5ーヒドロキシペンチルアクリレート、2,2 ージメチルー3ーヒドロキシプロピルアクリレート、2 ーメトキシエチルアクリレート、3-メトキシブチルア クリレート、2-エトキシエチルアクリレート、2-ブ 10 トキシエチルアクリレート、2-(2-メトキシエトキ シ) エチルアクリレート、2-(2-ブトキシエトキ シ) エチルアクリレート、グリシジルアクリレート、1 ープロモー2ーメトキシエチルアクリレート、1,1-ジクロロー2-エトキシエチルアクリレート、2,2, 2-テトラフルオロエチルアクリレート、1H, 1H, 2 H, 2 H-パーフルオロデシルアクリレート等が挙げ られる。

【0078】メタクリル酸エステル類、具体的には、メ **チルメタクリレート、エチルメタクリレート、n-プロ** ピルメタクリレート、イソプロピルメタクリレート、n ープチルメタクリレート、イソプチルメタクリレート、 Sec-ブチルメタクリレート、tert-ブチルメタ クリレート、アミルメタクリレート、ヘキシルメタクリ レート、シクロヘキシルメタクリレート、ベンジルメタ クリレート、クロロベンジルメタクリレート、オクチル メタクリレート、ステアリルメタクリレート、2-(3 -フェニルプロピルオキシ) エチルメタクリレート、フ ルフリルメタクリレート、テトラヒドロフルフリルメタ クリレート、フェニルメタクリレート、クレジルメタク 30 リレート、ナフチルメタクリレート、2-ヒドロキシエ チルメタクリレート、4-ヒドロキシブチルメタクリレ ート、トリエチレングリコールモノメタクリレート、ジ プロピレングリコールモノメタクリレート、2-メトキ シエチルメタクリレート、3-メトキシブチルメタクリ レート、2-エトキシエチルメタクリレート、2-is 0-プロポキシエチルメタクリレート、2-プトキシエ チルメタクリレート、2-(2-メトキシエトキシ)エ チルメタクリレート、2-(2-エトキシエトキシ)エ チルメタクリレート、2-(2-ブトキシエトキシ)エ 40 チルメタクリレート、2-アセトキシエチルメタクリレ ート、2 -アセトアセトキシエチルメタクリレート、ア リルメタクリレート、グリシジルメタクリレート、2, 2, 2ーテトラフルオロエチルメタクリレート、1H, 1 H, 2 H, 2 H - パーフルオロデシルメタクリレート などが挙げられる。

【0079】ビニルエステル類、具体的には、ビニルア セテート、ビニルプロピオネート、ビニルブチレート、 ビニルイソブチレート、ビニルカプロエート、ビニルク

54

ェニルアセテート、安息香酸ビニル、サリチル酸ビニル などが挙げられる。

【0080】アクリルアミド類、具体的には、アクリル アミド、メチルアクリルアミド、エチルアクリルアミ ド、プロビルアクリルアミド、ブチルアクリルアミド、 tert-ブチルアクリルアミド、tert-オクチル アクリルアミド、シクロヘキシルアクリルアミド、ベン ジルアクリルアミド、ヒドロキシメチルアクリルアミ ド、メトキシメチルアクリルアミド、ブトキシメチルア クリルアミド、メトキシエチルアクリルアミド、フェニ ルアクリルアミド、ジメチルアクリルアミド、ジエチル アクリルアミド、 β ーシアノエチルアクリルアミド、N- (2-アセトアセトキシエチル) アクリルアミド、ジ アセトンアクリルアミドなどが挙げられる。

【0081】メタクリルアミド類、具体的には、メタク リルアミド、メチルメタクリルアミド、エチルメタクリ ルアミド、プロピルメタクリルアミド、ブチルメタクリ ルアミド、tert-プチルメタクリルアミド、シクロ ヘキシルメタクリルアミド、ベンジルメタクリルアミ ド、ヒドロキシメチルメタクリルアミド、メトキシエチ ルメタクリルアミド、フェニルメタクリルアミド、ジメ チルメタクリルアミド、β-シアノエチルメタクリルア ミド、N- (2-アセトアセトキシエチル) メタクリル アミドなどが挙げられる。

【0082】オレフィン類、具体的には、ジシクロペン **タジエン、エチレン、プロピレン、1-プテン、1-ペ** ンテン、塩化ビニル、塩化ビニリデン、イソプレン、ク ロロプレン、ブタジエン、2,3-ジメチルブタジエン 等、スチレン類、例えば、スチレン、メチルスチレン、 ジメチルスチレン、トリメチルスチレン、エチルスチレ ン、イソプロピルスチレン、クロルメチルスチレン、メ トキシスチレン、アセトキシスチレン、クロルスチレ ン、ジクロルスチレン、プロムスチレン、ビニル安息香 酸メチルエステルなどが挙げられる。

【0083】ビニルエーテル類、具体的には、メチルビ ニルエーテル、プチルビニルエーテル、ヘキシルビニル エーテル、メトキシエチルビニルエーテルなどが挙げら れる。

【0084】その他のモノマーとして、クロトン酸ブチ ル、クロトン酸ヘキシル、イタコン酸ジメチル、イタコ ン酸ジブチル、マレイン酸ジエチル、マレイン酸ジメチ ル、マレイン酸ジプチル、フマル酸ジエチル、フマル酸 ジメチル、フマル酸ジブチル、メチルビニルケトン、フ ェニルビニルケトン、メトキシエチルビニルケトン、N ービニルオキサゾリドン、Nービニルピロリドン、ビニ リデンクロライド、メチレンマロンニトリル、ビニリデ ン、ジフェニルー2-アクリロイルオキシエチルホスフ エート、ジフェニルー2ーメタクリロイルオキシエチル ホスフェート、ジブチルー2-アクリロイルオキシエチ ロロアセテート、ビニルメトキシアセテート、ビニルフ 50 ルホスフェート、ジオクチルー**2**ーメタグリロイルオキ

シエチルホスフェートなどが挙げられる。

【0085】また、解離性基を有するモノマーとして は、アニオン性の解離性基を有するモノマー、カチオン 性の解離性基を有するモノマーが挙げられる。

【0086】前記アニオン性の解離性基を有するモノマ ーとしては、例えば、カルボン酸モノマー、スルホン酸 モノマー、リン酸モノマー等が挙げられる。

【0087】前記カルポン酸モノマーとしては、例え ば、アクリル酸、メタクリル酸、イタコン酸、マレイン 酸、フマル酸、シトラコン酸、クロトン酸、イタコン酸 10 モノアルキルエステル(例えば、イタコン酸モノメチ ル、イタコン酸モノエチル、イタコン酸モノブチルな ど)、マレイン酸モノアルキルエステル(例えば、マレ イン酸モノメチル、マレイン酸モノエチル、マレイン酸 モノブチルなど) などが挙げられる。

【0088】前記スルホン酸モノマーとしては、例え ば、スチレンスルホン酸、ビニルスルホン酸、アクリロ イルオキシアルキルスルホン酸(例えば、アクリロイル オキシメチルスルホン酸、アクリロイルオキシエチルス ルホン酸、アクリロイルオキシプロピルスルホン酸な ど)、メタクリロイルオキシアルキルスルホン酸(例え ば、メタクリロイルオキシメチルスルホン酸、メタクリ ロイルオキシエチルスルホン酸、メタクリロイルオキシ プロビルスルホン酸など)、アクリルアミドアルキルス ルホン酸 (例えば、2-アクリルアミド-2-メチルエ タンスルホン酸、2-アクリルアミド-2-メチルプロ パンスルホン酸、2-アクリルアミド-2-メチルプタ ンスルホン酸など)、メタクリルアミドアルキルスルホ ン酸(例えば、2-メタクルリアミド-2-メチルエタ ンスルホン酸、2-メタクリルアミド-2-メチルプロ 30 パンスルホン酸、2-メタクリルアミド-2-メチルブ タンスルホン酸など) などが挙げられる。

【0089】前記リン酸モノマーとしては、例えば、ビ ニルホスホン酸、メタクリロイルオキシエチルホスホン 酸などが挙げられる。

【0090】これらの中でも、アクリル酸、メタクリル 酸、スチレンスルホン酸、ビニルスルホン酸、アクリル アミドアルキルスルホン酸、メタクリルアミドアルキル スルホン酸が好ましく、アクリル酸、メタクリル酸、ス ロパンスルホン酸、2-アクリルアミド-2-メチルブ タンスルホン酸がより好ましい。

【0091】前記カチオン性の解離性基を有するモノマ 一としては、例えば、ジアルキルアミノエチルメタクリ レート、ジアルキルアミノエチルアタクリレートなどの 3級アミノ基を有するモノマーが挙げられる。

【0092】また、非イオン性分散性基を含有するモノ マーとしては、例えば、ポリエチレングリコールモノア ルキルエーテルとカルボン酸モノマーとのエステル、ボ リエチレングリコールモノアルキルエーテルとスルホン so P-10) ポリ (4-tertープチルフェニルアクリレ

56

酸モノマーとのエステル、ポリエチレングリコールモノ アルキルエーテルとリン酸モノマーとのエステル、ポリ エチレングリコールモノアルキルエーテルとイソシアネ ート基含有モノマーから形成されるビニル基含有ウレタ ン、ポリビニルアルコール構造を含有するマクロモノマ 一などが挙げられる。前記ポリエチレングリコールモノ アルキルエーテルのエチレンオキシ部の繰り返し数とし ては、8~50が好ましく、10~30がより好まし い。前記ポリエチレングリコールモノアルキルエーテル のアルキル基の炭素原子数としては、1~20が好まし く、1~12がより好ましい。

【0093】これらのモノマーは、1種単独で使用され てビニルポリマーが形成されていてもよいし、2種以上 が併用されてビニルポリマーが形成されていてもよく、 前記ピニルポリマーの目的(Tg調節、溶解性改良、分 散物安定性等)に応じて適宜選択することができる。

【0094】本発明においては、前記ビニルポリマーの 中でも、前記解離性基を有するものが好ましく、前記解 離性基としてカルボキシル基及びスルホン酸基の少なく とも一方を有するものがより好ましく、前記解離性基と してカルポキシル基を有するものが特に好ましい。

【0095】前記ビニルポリマーにおける解離性基の含 量としては、0.1~3.0mmo1/gが好ましく、 $0.2\sim2.0$ mmol/gがより好ましい。なお、前 記解離性基の含量が、少ない場合にはビニルポリマーの 自己乳化性が小さく、多い場合には水溶性が高くなり染 料の分散に適さなくなる傾向がある。

【0096】なお、前記解離基として、前記アニオン性 の解離基としては、更に、アルカリ金属(例えばNa、 Kなど) 又はアンモニウムイオンの塩などであってもよ く、前記カチオン性の解離基としては、更に、有機酸 (例えば、酢酸、プロピオン酸、メタンスルホン酸) や 無機酸 (塩酸、硫酸など) の塩であってもよい。

【0097】前記ピニルポリマーの具体例(P-1)~ P-105)) を以下に列挙する。括弧内の比は質量比 を意味する。なお、本発明は、これらの具体例に何ら限 定されるものではない。

【0098】P-1) メチルメタクリレートーエチルアク リレート共重合体(50:50)

- チレンスルホン酸、2-アクリルアミド-2-メチルプ 40 P-2) メチルメタクリレート-メチルアクリレート共重 合体(65:35)
 - P-3) ブチルアクリレート-スチレン共重合体(50:50)
 - P-4) ポリエチルメタクリレート
 - P-5) ポリn-ブチルメタクリレート
 - P-6) ポリイソプチルメタクリレート
 - P-7) ポリイソプロビルメタクリレート
 - P-8) ポリメチルクロロアクリレート
 - P-9) ポリ (2-tert-ブチルフェニルアクリレー **h**)

- b)

- P-11) n-ブチルメタクリレート-N-ビニル-2-ピロリドン共重合体(90:10)
- P-12) メチルメタクリレート-塩化ビニル共重合体(70:30)
- P-13) メチルメタクリレート-スチレン共重合体(50:50)
- P-14) イソブチルメタクリレートープチルアクリレー ト共重合体(55:45)
- P-15) n-ブチルメタクリレート-メチルメタクリレート-スチレン共重合体(50:30:20)
- 【0099】P-16) 酢酸ビニルーアクリルアミド共重合体(85:15)
- P-17) 塩化ビニルー酢酸ビニル共重合体(65:35)
- P-18) n-プチルアクリレートーメチルメタクリレートーn-プチルメタクリレート共重合体(35:35:30)
- P-19) ジアセトンアクリルアミドーメチルメタクリレート共重合体(50:50)
- P-20) エチルメタクリレート-n-ブチルアクリレー ト共重合体(70:30)
- P-21) メチルメタクリレート-シクロヘキシルアクリレート共重合体(50:50)
- P-22) tert-ブチルメタクリルアミドーメチルメタクリレート-アクリル酸共重合体(60:30:10)
- P-23) n-プチルアクリレート-アクリル酸共重合体 (80:20)
- P-24) メチルメタクリレートーイソブチルメタクリレートーアクリル酸共重合体(52:28:20)
- P-25) sec-ブチルアクリレート-アクリル酸共重 合体(85:15)
- P-26) n-ブチルメタクリレートーペンチルメタクリレートーメタクリル酸共重合体(38:38:24)
- P-27) エチルアクリレート-アクリル酸(95:5)
- P-28) イソプロピルアクリレート-アクリル酸共重合体(90:10)
- P-29) ブチルメタクリレート-2-ヒドロキシエチル メタクリレート-アクリル酸共重合体(85:5:10)
- P-30) シアノエチルアクリレートーベンジルメタクリレートーアクリル酸共重合体(60:30:10)
- 【0100】P-31) イソプチルメタクリレートーテトラヒドロフルフリルアクリレートーアクリル酸共重合体 (60:30:10)
- P-32) n-ブチルメタクリレートーtert-ブチルアクリルアミドーアクリル酸共重合体(55:37:8)
- P-33) n-プチルメタクリレート-1H, 1H, 2H, 2H-パーフルオロデシルアクリレート-アクリル酸共重合体(75:20:5)
- P-34) メチルメタクリレート-n-ブチルアクリレート-アクリル酸共重合体(50:45:5)
- P-35) 2エチルヘキシルメタクリレートーメチルアク

58

リレートーアクリル酸共重合体(40:55:5)

- P-36) 3-メトキシブチルメタクリレート-スチレン -アクリル酸共重合体(35:50:15)
- P-37) シクロヘキシルメタクリレートーアリルメタクリレートーアクリル酸共重合体(35:50:15)
- P-38) イソプロビルメタクリレートーフルフリルメタクリレートーアクリル酸共重合体(80:10:10)
- P-39) イソプロピルメタクリレートー2ープトキシエチルメタクリレートーアクリル酸共重合体(75:15:10)
- 10 P-40) エチルアクリレート-フェニルメタクリレート -アクリル酸共重合体(72:15:13)
 - P-41) イソプチルメタクリレート-2- (2-エトキシエトキシ) エチルメタクリレートーアクリル酸共重合体(80:10:10)
 - P-42) イソプチルメタクリレートーポリエチレングリコールモノメチルエーテル(エチレンオキシ鎖繰り返し数23)のメタクリル酸エステルーアクリル酸共重合体(70:20:10)
- P-43) イソブチルメタクリレートージプロピレングリ ²⁰ コールモノメタクリレートーアクリル酸共重合体(85:5: 10)
 - P-44) イソブチルメタクリレートーポリエチレングリコールモノメチルエーテル(エチレンオキシ鎖繰り返し数9)のメタクリル酸エステルーアクリル酸共重合体(80:10:10)
 - P-45) イソブチルアクリレートーグリシジルメタクリレートーアクリル酸共重合体(75:15:10)
 - 【0101】P-46) イソブチルアクリレートーメトキシスチレンーアクリル酸共重合体(75:15:10)
- 30 P-47) イソブチルアクリレート-N-ビニルピロリド ンーアクリル酸共重合体(60:30:10)
 - P-48) tert-ブチルアクリレート-メタクリル酸共重合体(88:12)
 - P-49) ヘキシルアクリレート-スチレン-メタクリル 酸共重合体(80:5:15)
 - P-50) 2, 2, 2ーテトラフルオロエチルメタクリレートーメチルメタクリレート共重合体ーメタクリル酸共重合体(25:60:15)
 - P-51) エチルメタクリレート-2-メトキシエチルメ タクリレート-メタクリル酸共重合体(70:15:15)
 - P-52) エチルメタクリレート-2-エトキシエチルメ タクリレート-メタクリル酸共重合体(70:15:15)
 - P-53) ビニルアセテート-メタクリル酸共重合体(85:15)
 - P-54) n-ブチルメタクリレート-アクリルアミド-メタクリル酸共重合体(70:15:15)
 - P-55) tert-オクチルアクリルアミドープロビルメタクリレートーメタクリル酸共重合体(20:65:15)
- P-56) n-ブチルメタクリレート-ブトキシメチルア クリルアミド-メタクリル酸共重合体(80:5:15)

- P-57) n-プチルメタクリレートージフェニルー <math>2- メタクリロイルオキシエチルホスフェートーメタクリル 酸共重合体(80:5:15)
- P-58) イソブチルメタクリレートージメチルアクリルアミドーメタクリル酸共重合体(70:15:15)
- P-59) n-プチルメタクリレートープチルアクリルア ミドーメタクリル酸共重合体(70:15:15)
- P-60) n-ブチルメタクリレートーフェニルアクリル アミドーメタクリル酸共重合体(70:15:15)
- 【0102】P-61) n-ブチルメタクリレートーメタ クリルアミドーメタクリル酸共重合体(70:15:15)
- P-62) n-ブチルメタクリレート-メトキシエチルメタクリルアミド-メタクリル酸共重合体(70:15:15)
- P-63) n-ブチルメタクリレート-N-ビニルピロリ ドン-メタクリル酸共重合体(70:15:15)
- P-64) イソプチルメタクリレート-1H, 1H, 2 H, 2H-パーフルオロデシルアクリレート-メタクリ ル酸共重合体(55:30:15)
- P-65) イソブチルメタクリレート-2-(2-メトキシエトキシ) エチルメタクリレート-メタクリル酸共重 ²⁰合体(50:35:15)
- P-66) n-ブチルメタクリレートースチレンスルホン酸共重合体(90:10)
- P-67) エチルメタクリレート-スチレンスルホン酸共 重合体(90:10)
- P-68) n-ブチルアクリレート-スチレン-スチレン スルホン酸共重合体(80:10:10)
- P-69) イソブチルメタクリレートースチレンスルホン 酸共重合体(90:10)
- P-70) イソブチルアクリレートートリエチレングリコールモノメタクリレートースチレンスルホン酸共重合体 (80:10:10)
- P-71) n-ブチルアクリレート-1H,1H,2H, 2H-パーフルオロデシルメタクリレート-スチレンス ルホン酸共重合体(80:10:10)
- P-72) n-ブチルアクリレート-2-ブトキシエチルメタクリレート-スチレンスルホン酸共重合体(70:20:10)
- P-73) n-ブチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルエタンスルホン酸共重合体(90:10)
- P-74) n-ブチルアクリレートー2ーブトキシエチルメタクリレートー2ーアクリルアミドー2ーメチルエタンスルホン酸共重合体(70:20:10)
- P-75) イソブチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルエタンスルホン酸共重合体(90:10)
- 【0103】P-76) イソブチルアクリレートーnーブ チルメタクリレートー2ーアクリルアミドー2ーメチル エタンスルホン酸共重合体(70:20:10)

ホン酸共重合体(60:30:10)

P-78) n-ブチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸共重合体(90:10)

60

- P-79) エチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸共重合体(90:10)
- P-80) エチルアクリレートーtertーブチルメタク リレートー2ーアクリルアミドー2ーメチルプロパンス ルホン酸共重合体(60:30:10)
- P-81) n-ブチルアクリレートーtert-ブチルメ 9クリレート-2-アクリルアミド-2-メチルプロバンスルホン酸共重合体(60:30:10)
 - P-82) tert-ブチルアクリレートーテトラヒドロフルフリルアクリレート-2-メチルプロパンスルホン酸共重合体(50:40:10)
 - P-83) tert-ブチルアクリレート-1H, 1H, 2H, 2H, 2H-パーフルオロデシルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸共重合体(60:30:10)
 - P-84) tert-ブチルアクリレートーポリエチレン グリコールモノメチルエーテル(エチレンオキシ鎖繰り 返し数23)のメタクリル酸エステルー2ーアクリルアミドー2ーメチルプロバンスルホン酸共重合体(<math>60:30:10)
 - P-85) イソプチルアクリレート-N-ビニルピロリド u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 u 2
 - P-86) エチルメタクリレートー2ーアクリルアミドー 2-メチルプロバンスルホン酸ソーダ共重合体(90.4:9.6)
- P-87) n-ブチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸ソーダ共重合体(98: 12)
 - P-88) イソプチルメタクリレートー2ーアクリルアミドー2ーメチルプロパンスルホン酸ソーダ共重合体(90.4:9.6)
 - P-89) n-ブチルメタクリレートーtert-ブチルメタクリレートー2-アクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸ソーダ共重合体(50:35:15)
- P-90) ビニルピロリドンーイソブチルメタクリレート -2-アクリルアミドー2-メチルプロバンスルホン酸 ソーダ共重合体(50:35:15)
 - 【0104】P-91) n-ブチルメタクリレート-2- メタクリルアミド-2-メチルプロパンスルホン酸共重合体(90:10)
 - P-92) n-ブチルアクリレート-tert-ブチルメタクリレート-2-メタクリルアミド-2-メチルプロバンスルホン酸共重合体(<math>60:30:10)
 - P-93) イソブチルアクリレート-ヒドロキシメチルア クリルアミド-2-メタクリルアミド-2-メチルプロ パンスルホン酸共重合体(80:10:10)

P-94) n-プチルアクリレート-tert-プチルメタクリレートービニルスルホン酸共重合体(60:30:10) P-95) ヘキシルメタクリレートーメチルメタクリレートービニルスルホン酸共重合体(40:45:15)

P-96) エチルアクリレート-tert-ブチルメタク リレート-ビニルスルホン酸共重合体(60:30:10)

P-97) n-プチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルプタンスルホン酸共重合体(90:10)

P-98) エチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルブタンスルホン酸共重合体(90:10)

P-99) エチルアクリレートーtertープチルメタクリレートー2ーアクリルアミドー2ーメチルプタンスルホン酸共重合体(60:30:10)

P-100) n-プチルアクリレート-tert-プチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルプタンスルホン酸共重合体(<math>60:30:10)

P-101) エチルメタクリレート-2-アクリルアミドー2ーメチルブタンスルホン酸ソーダ共重合体(90.4:9.6) P-102) n-ブチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルブタンスルホン酸ソーダ共重合体(98:12)

P-103) イソブチルメタクリレートー2ーアクリルアミドー2ーメチルブタンスルホン酸ソーダ共重合体(90.4:9.6)

P-104) n-ブチルメタクリレートーtert-ブチルメタクリレート-2-アクリルアミド-2-メチルブタンスルホン酸ソーダ共重合体(<math>50:35:15)

P-105) n-ブチルメタクリレートー2-メタクリルアミドー2-メチルブタンスルホン酸共重合体(90:10)

【0105】前記ピニルポリマーの分子量(Mw)としては、通常1000~10000であり、3000~5000のが好ましい。前記分子量が、1000未満であると、安定な着色微粒子の分散物を得るのが難しくなる傾向があり、100000を超えると、有機溶媒への溶解性が悪くなったり、有機溶媒の粘度が増加して分散し難くなる傾向がある。

【0106】-着色微粒子分散物の製造-

本発明の着色微粒子分散物は、前記油溶性染料と前記油溶性ポリマーとを含む着色微粒子を水系媒体(少なくとも水を含有する液)に分散することにより製造される。具体的には、例えば、予め前記油溶性ポリマーのラテックスを調製しこれに前記油溶性染料を含浸させる方法、あるいは共乳化分散法などが挙げられる。これらの中とも、前記共乳化分散法が好ましく、該共乳化分散法でも、前記共乳化分散法が好ましく、該共乳化分散法では、前記油溶性ポリマーと前記油溶性染料とを含有機溶媒に水を添加すること、及び、水中に該有機溶媒を添加すること、のいずれかにより、該有機溶媒を乳化させ微粒子化させる方法が好適に挙げられる。

【0107】なお、前記ラテックスとは、水不溶な前記油溶性ポリマーが微細な粒子として水系媒体中に分散し

62

たものを意味する。前記分散の状態としては、前記油溶性ポリマーが前記水系媒体中に乳化されているもの、乳化重合されたもの、ミセル分散されたもの、あるいは該油溶性ポリマーが分子中に部分的に親水的な構造をもち分子鎖自身が分子状分散したもの、などのいずれであってもよい。

【0108】前記ラテックスの平均粒径としては、通常 1~500nmであり、3~300nmが好ましく、3~200nmが好ましく、3~200nmが特に好ましい。前記ラテックスの粒径分布としては、特に制限はなく、広い粒径分布であってもよいし、単分散の粒径分布であってもよい。なお、ポリマー微粒子については「合成樹脂エマルジョン(奥田平、稲垣寛編集、高分子刊行会発行(1978))」、「高分子ラテックスの化学(室井宗一著、高分子刊行会発行(1970))」などに記載されている。

【0109】ここで、前記予め前記油溶性ポリマーのラ テックスを調製しこれに前記油溶性染料を含浸させる方 法について説明する。なお、ここでは前記油溶性ポリマ ーとしてビニルポリマーを用いた場合とする。この方法 の第一の例は、ビニルポリマーラテックスを調製する第 一の工程と、有機溶剤に前記油溶性染料を溶解した染料 溶液を調製する第二の工程と、前記染料溶液と前記ビニ ルポリマーラテックスとを混合し着色微粒子分散物を調 製する第三工程とを含む。この方法の第二の例は、ビニ ルポリマーラテックスを調製する第一の工程と、有機溶 剤に前記油溶性染料を溶解した染料溶液を調製し、この 染料溶液と少なくとも水を含む液とを混合して染料微粒 子分散液を調製する第二工程と、前記ピニルポリマーラ テックスと前記染料微粒子分散液とを混合し着色微粒子 分散物を調製する第三工程とを含む。この方法の第三の 例としては、特開昭55-139471号公報に記載の 方法が挙げられる。

【0110】ここで、前記共乳化分散法について説明する。なお、ここでは前記油溶性ポリマーとしてビニルポリマーを用いた場合とする。

【0111】この方法の第一の例は、有機溶剤に前記油溶性染料と、前記ビニルポリマーとを溶解したビニルポリマー染料溶液を調製する第一の工程と、前記ビニルポリマー染料溶液と、少なくとも水を含む液とを混合して発色微粒子分散物を調製する第二の工程とを含む。この方法の第二の例は、有機溶剤に前記油溶性染料を溶液を調製する第一の工程と、前記染料溶液と前記ビニルポリマー溶液と調製する第三の工程とを含む。この方法の第三の例は、有機溶液とが表されて着色微粒子分散物を調製し、このエモルポリマーを溶解したビニルポリマーを溶解したビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を調製し、このビニルポリアー溶液を調製し、このビニルポリマー溶液を溶解したビニルポリマー溶液を消

マー溶液と少なくとも水を含む液とを混合してビニルポリマー微粒子分散液を作製する第二の工程と、前記染料微粒子分散液と前記ビニルポリマー微粒子分散液とを混合して着色微粒子分散物を調製する第三の工程とを含む。この方法の第四の例は、有機溶剤に前記ビニルポリマーを溶解したビニルポリマー溶液を調製する第一の工程と、前記油溶性染料を溶解した染料溶液を調製し、この染料溶液と少なくとも水を含む液とを混合して染料微粒子分散液を調製する第二の工程と、前記ビニルポリマー溶液と前記染料微粒子分散液とを混合し着色微粒子分散物を調製する第三の工程とを含む。

【0112】前記着色微粒子分散物において、前記油溶性ポリマー (ビニルポリマー) の使用量としては、前記油溶性染料100質量部に対し、10~600質量部が好ましく、50~400質量部がより好ましい。前記油溶性ポリマー (ビニルポリマー) の使用量が、10質量部未満であると、微細で安定な分散がし難くなる傾向があり、600質量部を超えると、着色微粒子分散物中の前記油溶性染料の割合が少なくなり、該着色微粒子分散物を水系インクとして使用した場合に配合設計上の余裕がなくなる傾向がある。

【0113】-有機溶剤-

前記着色微粒子分散物を製造する際に用いる有機溶剤と しては、特に制限はなく、前記油溶性染料や前記油溶性 ポリマー (ビニルポリマー) の溶解性に基づいて適宜選 択することができ、例えば、アセトン、メチルエチルケ トン、ジエチルケトン等のケトン系溶剤、メタノール、 エタノール、2ープロパノール、1ープロパノール、1 ーブタノール、tert-ブタノール等のアルコール系 溶剤、クロロホルム、塩化メチレン等の塩素系溶剤、ベ ンゼン、トルエン等の芳香族系溶剤、酢酸エチル、酢酸 ブチル、酢酸イソプロピルなどのエステル系溶剤、ジエ チルエーテル、テトラヒドロフラン、ジオキサン等のエ ーテル系溶剤、エチレングリコールモノメチルエーテ ル、エチレングリコールジメチルエーテル等のグリコー ルエーテル系溶剤、などが挙げられる。これらの有機溶 剤は、1種単独で使用してもよいし、2種以上を併用し てもよい。

【0114】前記有機溶剤の使用量としては、本発明の効果を害しない範囲内であれば特に制限はないが、前記油溶性ポリマー(ビニルポリマー)100質量部に対し、10~2000質量部が好ましく、100~1000質量部がより好ましい。前記有機溶剤の使用量が、10質量部未満であると、着色微粒子の微細で安定な分散がし難くなる傾向があり、2000質量部を超えると、該有機溶剤を除去するための脱溶媒と濃縮の工程が必須になり、かつ配合設計上の余裕がなくなる傾向がある。【0115】前記有機溶剤は、該有機溶剤の水に対する溶解度が10%以下である場合、あるいは、該有機溶剤

の蒸気圧が水より大きい場合には、着色微粒子分散物の

64

安定性の点で除去されるのが好ましい。前記有機溶剤の除去は、常圧 \sim 減圧条件で10 \sim 100 \sim 70元とができ、常圧条件で40 \sim 100 \sim 80かは減圧条件で10 \sim 50 \sim 70が好ましい。

【0116】-添加剤-

本発明の着色微粒子分散物は、本発明の効果を害しない 範囲内において、目的に応じて適宜選択した添加剤を含 んでいてもよい。前記添加剤としては、例えば、中和 剤、分散剤、分散安定剤などが挙げられる。

【0117】前記中和剤は、前記油溶性ポリマー(ビニルポリマー)が未中和の前記解離性基を有する場合に、該着色微粒子分散物のpH調節、自己乳化性調節、分散安定性付与等の点で好適に使用することができる。前記中和剤としては、有機塩基、無機アルカリなどが挙げられる。

【0118】前記有機塩基としては、トリエタノールアミン、ジエタノールアミン、Nーメチルジエタノールアミン、ジメチルエタノールアミンなどが挙げられる。前記無機アルカリとしては、アルカリ金属の水酸化物(例えば、水酸化ナトリウム、水酸化リチウム、水酸化カリウムなど)、炭酸塩(例えば、炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウムなど)、アンモニアなどが挙げられる。前記中和剤は、着色微粒子分散物における分散安定性を向上させる観点からは、pH4.5~10.0となるよう添加するのが好ましく、pH6.0~10.0となるよう添加するのがより好ましい。

【0119】前記分散剤、分散安定剤は、ビニルポリマーラテックス、ビニルポリマー溶液、染料溶液、少なくとも水を含む溶液等のいずれに添加してもよいが、ビニルポリマー及び/又は染料微粒子分散液を調製する前工程の、ビニルポリマー、染料溶液、水を含む溶液に添加するのが好ましい。前記分散剤、分散安定剤としては、カチオン、アニオン、ノニオン系の各種界面活性剤、水溶性又は水分散性の低分子化合物、オリゴマー等、が挙げられる。前記分散剤、分散安定剤の添加量としては、前記油溶性染料と前記油溶性ポリマー(ビニルポリマー)との合計に対し、0~100質量%であり、0~20質量%が好ましい。

【0120】-着色微粒子-

前記着色微粒子においては、前記油溶性ポリマー中に前記油溶性染料が分散されているのが好ましい。前記着色微粒子の着色微粒子分散物における含有量としては、1~45質量%が好ましく、2~30質量%がより好ましい。前記含有量は、希釈、蒸発、限外濾過等により適宜調整することができる。前記着色微粒子の平均粒径としては、1~500nmが好ましく、3~300nmがより好ましく、3~200nmが特に好ましい。前記平均粒径は、遠心分離、濾過等により調整することができる。

【0121】-着色微粒子分散物の用途-

本発明の着色微粒子分散物は、各種分野において使用することができるが、筆記用水性インク、水性印刷インク、情報記録用インク等に好適であり、以下の本発明のインクジェット用インクに特に好適に使用することができる。

【0122】前記着色微粒子分散物を、筆記用水性インク、水性印刷インク、情報記録用インク等のインクとして使用する場合、該インクの被記録材としては、特に制限はなく公知の材料が挙げられるが、例えば、普通紙、樹脂コート紙、インクジェット専用紙、フィルム、電子写真共用紙、布帛、ガラス、金属、陶磁器等が挙げられる。

【0123】(インクジェット用インク及びインクジェット記録方法)本発明のインクジェット用インクは、前記本発明の着色微粒子分散物を含有してなり、更に必要に応じて適宜選択したその他の成分を含有してなる。本発明のインクジェット記録方法においては、前記本発明のインクジェット用インクを用いて記録を行うが、その際に使用するインクノズル等については特に制限はなく、目的に応じて適宜選択することができる。

【0124】 - その他の成分-

前記その他の成分は、本発明の効果を害しない範囲内に おいて含有される。前記その他の成分としては、例え ば、乾燥防止剤、浸透促進剤、紫外線吸収剤、酸化防止 剤、防黴剤、pH調整剤、表面張力調整剤、消泡剤、粘 度調整剤、分散剤、分散安定剤、防錆剤、キレート剤、 等の公知の添加剤が挙げられる。

【0125】前記乾燥防止剤は、インクジェット記録方式に用いるノズルのインク噴射口において該インクジェット用インクが乾燥することによる目詰まりを防止する目的で好適に使用される。

【0126】前記乾燥防止剤としては、水より蒸気圧の 低い水溶性有機溶剤が好ましく、具体例として、エチレ ングリコール、プロピレングリコール、ジェチレングリ コール、ポリエチレングリコール、チオジグリコール、 ジチオジグリコール、2-メチル-1,3-プロパンジ オール、1,2,6-ヘキサントリオール、アセチレン グリコール誘導体、グリセリン、トリメチロールプロバ ン等に代表される多価アルコール類、エチレングリコー ルモノメチル (又はエチル) エーテル、ジエチレングリ コールモノメチル (又はエチル) エーテル、トリエチレ ングリコールモノエチル (又はブチル) エーテル等の多 価アルコールの低級アルキルエーテル類、2-ピロリド ン、N-メチルー2-ピロリドン、1,3-ジメチル-2-イミダゾリジノン、N-エチルモルホリン等の複素 環類、スルホラン、ジメチルスルホキシド、3-スルホ レン等の含硫黄化合物、ジアセトンアルコール、ジエタ ノールアミン等の多官能化合物、尿素誘導体、が挙げら れる。これらの中でも、グリセリン、ジエチレングリコ ール等の多価アルコールがより好ましい。これらの乾燥 50 66

防止剤は、1種単独で使用してもよいし、2種以上を併用してもよい。前記乾燥防止剤の前記インクジェット用インク中の含有量としては、10~50質量%が好ましい。

【0127】前記浸透促進剤は、インクジェット用インクを紙により良く浸透させる目的で好適に使用される。【0128】前記浸透促進剤としては、例えば、エタノール、イソプロパノール、ブタノール,ジ(トリ)エチレングリコールモノブチルエーテル、1,2ーヘキサンジオール等のアルコール類やラウリル硫酸ナトリウム、オレイン酸ナトリウムやノニオン性界面活性剤、等が挙げられる。前記浸透促進剤は、印字の滲み、紙抜け(プリントスルー)等を生じない範囲内で含有され、インクジェット用インク中に5~30質量%程度含有されれば通常十分な効果を発揮する。

【0129】前記紫外線吸収剤は、画像の保存性を向上 させる目的で使用される。前記紫外線吸収剤としては、 例えば、特開昭58-185677号公報、同61-1 90537号公報、特開平2-782号公報、同5-1 20 97075号公報、同9-34057号公報等に記載さ れたベンゾトリアゾール系化合物、特開昭46-278 4号公報、特開平5-194483号公報、米国特許第 3214463号等に記載されたベンゾフェノン系化合 物、特公昭48-30492号公報、同56-2114 1号公報、特開平10-88106号公報等に記載され た桂皮酸系化合物、特開平4-298503号公報、同 8-53427号公報、同8-239368号公報、同 10-182621号公報、特表平8-501291号 公報等に記載されたトリアジン系化合物、リサーチディ スクロージャーNo. 24239号に記載された化合物 やスチルベン系、ベンズオキサゾール系化合物に代表さ れる紫外線を吸収して蛍光を発する化合物、いわゆる蛍 光増白剤、などが挙げられる。

【0130】前記酸化防止剤は、画像の保存性を向上さ せる目的で使用される。前記酸化防止剤としては、例え ば、各種の有機系及び金属錯体系の褪色防止剤を使用す ることができる。前記有機系の褪色防止剤としては、ハ イドロキノン類、アルコキシフェノール類、ジアルコキ シフェノール類、フェノール類、アニリン類、アミン 類、インダン類、クロマン類、アルコキシアニリン類、 ヘテロ環類、などが挙げられる。前記金属錯体系の褪色 防止剤としては、ニッケル錯体、亜鉛錯体、などが挙げ られ、具体的には、リサーチディスクロージャーNo. 17643の第VIIのI~J項、同No. 15162、 同No. 18716の650頁左欄、同No. 3654 4の527頁、同No. 307105の872頁、同N o. 15162に引用された特許に記載された化合物 や、特開昭62-215272号公報の127頁~13 7頁に記載された代表的化合物の一般式及び化合物例に 含まれる化合物を使用することができる。

【0131】前記防黴剤としては、デヒドロ酢酸ナトリウム、安息香酸ナトリウム、ナトリウムピリジンチオンー1ーオキシド、pーヒドロキシ安息香酸エチルエステル、1,2ーベンズイソチアゾリンー3ーオン及びその塩等が挙げられる。これらはインク中に0.02~1.00質量%使用するのが好ましい。

【0132】前記pH調整剤としては、前記中和剤(有機塩基、無機アルカリ)を用いることができる。前記pH調整剤は、インクジェット用インクの保存安定性を向上させる目的で、該インクジェット用インクがpH6~ 10と夏用に添加するのが好ましく、pH7~10となるように添加するのがより好ましい。

【0133】前記表面張力調整剤としては、ノニオン、カチオン又はアニオン界面活性剤が挙げられる。なお、本発明のインクジェット用インクの表面張力としては、25~70mPa・sが好ましく、25~60mPa・sがより好ましい。また、本発明のインクジェット用インクの粘度としては、30mPa・s以下が好ましく、20mPa・s以下がより好ましい。

【0134】前記消泡剤としては、フッ素系、シリコー 20 ン系化合物やEDTAに代表されるれるキレート剤等も 必要に応じて使用することができる。

【0135】本発明のインクジェット用インクは、公知の被記録材に好適に印字等することができる。前記被記録材としては、特に制限はないが、インクジェット専用紙が好ましい。前記インクジェット専用紙としては、例えば、特開平8-169172号公報、同8-27693号公報、同2-2766789号公報、同9-323475号公報、特開昭62-238783号公報、特開平10-153989号公報、同10-217473号公報、同10-235995号公報、同10-337947号公報、同10-217597号公報、同10-337947号公報、等に記載されているものが挙げられる。

【0136】また、本発明においては、前記被記録材として、前記インクジェット専用紙の外、以下の記録紙及び記録フィルムが好適に使用される。前記記録紙及び記録フィルムは、支持体と、インク受容層とを積層してなり、必要に応じて、バックコート層等のその他の層をも積層してなる。なお、インク受容層をはじめとする各層は、それぞれ1層であってもよいし、2層以上であってもよい。

【0137】前記支持体としては、LBKP、NBKP等の化学パルプ、GP、PGW、RMP、TMP、CTMP、CMP、CGP等の機械パルプ、DIP等の古紙パルプ等からなるものが挙げられる。前記パルプには、必要に応じて従来の公知の顔料、パインダー、サイズ剤、定着剤、カチオン剤、紙力増強剤等が添加混合されていてもよい。前期支持体は、長網抄紙機、円網抄紙機等の各種装置を用いてセ形成することができる。前記支

68

持体としては、更に合成紙、プラスチックフィルムシート等であってもよい。

【0138】前記支持体の厚みとしては、 $10\sim250$ μ m程度であり、坪量は $10\sim250$ g/m²が望ましい。

【0139】前記支持体には、前記インク受容層を、更に必要に応じて選択した前記バックコート層を、直接積層してもよいし、デンプン、ポリビニルアルコール等でサイズプレスやアンカーコート層を設けた後に、前記インク受容層及び前記バックコート層を設けてもよい。また、前記支持体には、マシンカレンダー、TGカレンダー、ソフトカレンダー等のカレンダー装置により平坦化処理を行ってもよい。

【0140】前記支持体の中でも、両面をポリオレフィン (例、ポリエチレン、ポリスチレン、ポリエチレンテレフタレート、ポリブテン及びそれらのコポリマー)でラミネートした紙、及びプラスチックフイルムが好ましく、前記ポリオレフィン中に、白色顔料 (例、酸化チタン、酸化亜鉛)又は色味付け染料 (例、コバルトブルー、群青、酸化ネオジウム)を添加されているのがより好ましい。

【0141】前記インク受容層は、顔料、水性バインダー、媒染剤、耐水化剤、耐光性向上剤、界面活性剤、その他の添加剤を含有する。

【0142】前記顔料としては、白色顔料が好ましい。前記白色顔料としては、例えば、炭酸カルシウム、カオリン、タルク、クレー、珪藻土、合成非晶質シリカ、珪酸アルミニウム、珪酸マグネシウム、珪酸カルシウム、水酸化アルミニウム、アルミナ、リトボン、ゼオライト、硫酸バリウム、硫酸カルシウム、二酸化チタン、硫化亜鉛、炭酸亜鉛等の無機白色顔料、スチレン系ピグメント、アクリル系ピグメント、尿素樹脂、メラミン樹脂、等の有機顔料等が挙げられる。これらの中でも、多孔性無機顔料が好ましく、細孔面積が大きい合成非晶質シリカ等が特に好ましい。前記合成非晶質シリカは、乾式製造法によって得られる無水珪酸、湿式製造法によって得られる含水珪酸のいずれも使用可能であるが、含水珪酸が特に好ましい。

【0143】前記水性バインダーとしては、例えば、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、ポリビニルピロリドン、ポリアルキレンオキサイド、ポリアルキレンオキサイド誘導体、等の水溶性高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマルジョン等の水分散性高分子、等が挙げられる。これらは、1種単独で使用してもよいし、2種以上を併用してもよい。これらの中でも、前記顔料に対する付着性、インク受容層の耐剥離性の点で、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニルアルコールが好ましい。

【0144】前記媒染剤としては、不動化されているこ とが好ましく、そのためにはポリマー媒染剤が好まし い。前記ポリマー媒染剤としては、特開昭48-283 25号、同54-74430号、同54-124726 号、同55-22766号、同55-142339号、 同60-23850号、同60-23851号、同60 -23852号、同60-23853号、同60-57 836号、同60-60643号、同60-11883 4号、同60-122940号、同60-122941 号、同60-122942号、同60-235134 号、特開平1-161236号の各公報、米国特許24 84430号、同2548564号、同3148061 号、同3309690号、同4.115124号、同41 24386号、同4193800号、同4273853 号、同4282305号、同4450224号の各明細 書に記載がある。特開平1-161236号公報の21 2~215頁に記載のポリマー媒染剤が好適に挙げられ る。これらのポリマー媒染剤を用いると、優れた画質の 画像が得られ、かつ画像の耐光性が改善される点で好ま しい。

【0145】前記耐水化剤は、画像を耐水化させる目的 で使用される。前記耐水化剤としては、カチオン樹脂が 好ましい。前記カチオン樹脂としては、例えば、ポリア ミドポリアミンエピクロルヒドリン、ポリエチレンイミ ン、ポリアミンスルホン、ジメチルジアリルアンモニウ ムクロライド重合物、カチオンポリアクリルアミド、コ ロイダルシリカ等が挙げられる。これらのカチオン樹脂 の中でも、ポリアミドポリアミンエピクロルヒドリンが 特に好ましい。前記カチオン樹脂の含有量としては、前 記インク受容層の全固形分に対して1~15質量%が好 ましく、3~10質量%がより好ましい。

【0146】前記耐光性向上剤としては、例えば、硫酸 亜鉛、酸化亜鉛、ヒンダーアミン系酸化防止剤、ベンゾ フェノン等のベンゾトリアゾール系の紫外線吸収剤等が 挙げられる。これらの中でも、硫酸亜鉛が特に好まし

【0147】前記界面活性剤は、塗布助剤、剥離性改良 剤、スベリ性改良剤あるいは帯電防止剤として機能す る。前記界面活性剤としては、特開昭62-17346 3号、同62-183457号の各公報に記載されたも のが挙げられる。なお、前記界面活性剤の代わりに有機 フルオロ化合物を用いてもよい。前記有機フルオロ化合 物は、疎水性であることが好ましい。前記有機フルオロ 化合物としては、例えば、フッ素系界面活性剤、オイル 状フッ素系化合物(例、フッ素油)及び固体状フッ素化 合物樹脂(例、四フッ化エチレン樹脂)が含まれ、特公 昭57-9053号(第8~17欄)、特開昭61-2 0994号、同62-135826号の各公報に記載さ れたものが挙げられる。

70

料分散剤、増粘剤、消泡剤、染料、蛍光増白剤、防腐 剤、pH調整剤、マット剤、硬膜剤、等が挙げられる。 【0149】前記バックコート層は、白色顔料、水性バ インダー、その他の成分を含有する。

【0150】前記白色顔料としては、例えば、軽質炭酸 カルシウム、重質炭酸カルシウム、カオリン、タルク、 硫酸カルシウム、硫酸バリウム、二酸化チタン、酸化亜 鉛、硫化亜鉛、炭酸亜鉛、サチンホワイト、珪酸アルミ ニウム、ケイソウ土、珪酸カルシウム、珪酸マグネシウ 10 ム、合成非晶質シリカ、コロイダルシリカ、コロイダル アルミナ、擬ベーマイト、水酸化アルミニウム、アルミ ナ、リトポン、ゼオライト、加水ハロイサイト、炭酸マ グネシウム、水酸化マグネシウム等の白色無機顔料、ス チレン系プラスチックピグメント、アクリル系プラスチ ックピグメント、ポリエチレン、マイクロカプセル、尿 素樹脂、メラミン樹脂等の有機顔料、等が挙げられる。 【0151】前記水性バインダーとしては、スチレン/ マレイン酸塩共重合体、スチレン/アクリル酸塩共重合 体、ポリビニルアルコール、シラノール変性ポリビニル アルコール、デンプン、カチオン化デンプン、カゼイ ン、ゼラチン、カルボキシメチルセルロース、ヒドロキ シエチルセルロース、ポリビニルピロリドン等の水溶性 高分子、スチレンブタジエンラテックス、アクリルエマ ルジョン等の水分散性高分子、等が挙げられる。

【0152】前記その他の成分としては、消泡剤、抑泡 剤、染料、蛍光増白剤、防腐剤、耐水化剤、等が挙げら れる。

【0153】なお、前記記録紙及び記録フィルムにおけ る各層には、ポリマーラテックスが添加されてもよい。 前記ポリマーラテックスは、寸度安定化、カール防止、 接着防止、膜のひび割れ防止のような膜物性改良の目的 で使用される。前記ポリマーラテックスとしては、特開 昭62-245258号、同62-1316648号、 同62-110066号の各公報に記載されたものが挙 げられる。ガラス転移温度が低い (40℃以下の)ポリ マーラテックスを前記媒染剤を含む層に添加すると、該 層のひび割れやカールを防止することができる。また、 ガラス転移温度が高いポリマーラテックスを前記バック コート層に添加するとカールを防止することができる。 【0154】本発明のインクジェット用インクは、いか なるインクジェット記録方式にも適用でき、例えば、静 電誘引力を利用してインクを吐出させる電荷制御方式、 ピエゾ素子の振動圧力を利用するドロップオンデマンド 方式(圧力パルス方式)、電気信号を音響ビームに変え インクに照射して放射圧を利用してインクを吐出させる 音響インクジェット方式、インクを加熱して気泡を形成 し、生じた圧力を利用するサーマルインクジェット(バ ブルジェット)方式、等に好適に使用される。なお、前 記インクジェット記録方式には、フォトインクと称する 【0148】前記その他の添加剤としては、例えば、顔 50 濃度の低いインクを小さい体積で多数射出する方式、実

質的に同じ色相で濃度の異なる複数のインクを用いて画 質を改良する方式や無色透明のインクを用いる方式が含 まれる。

[0155]

【実施例】以下、本発明の実施例を説明するが、本発明はこれらの実施例に何ら限定されるものではない。なお、以下において「部」及び「%」は、特に断りがない限り、「質量部」及び「質量%」を表す。

*【0156】<合成例1(油溶性染料D-2の合成)> 下記反応式に基づき例示化合物(D-2)を合成した。 なお、下記反応式において、中間体である(a)第一の 化合物(前記反応式における矢印の左側化合物)の合成 については、特開平10-62926号公報に記載され ている。

72

[0157]

【化27】

$$C_2H_5$$
 C_2H_5
 C_3H_5
 C_3H_5
 C

【0158】3ツロフラスコに(a)第一の化合物(前記反応式における矢印の左側化合物)を64.5g、

(b) 第二の化合物 (前記反応式における矢印の上側化合物) 52.4g、炭酸カリウム 82.8g、酢酸エチル 300m1、N, N-ジメチルアセトアミド <math>100m 1 を入れ、室温にて 5 分間攪拌した後、ここへベルオキ

ソニ硫酸アンモニウム27.4gを水60mlに溶解した水溶液を15分かけて滴下した。添加終了後、更に2時間攪拌した後、ここへ酢酸エチル500mlと水500mlとを加えて抽出し、得られた酢酸エチル層を、700mlの水と200mlの飽和食塩水からなる混合溶液で5回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を、

無水硫酸ナトリウムで乾燥し、ロータリーエバポレーターにて濃縮し、得られた残留物をシリガゲルカラムクロマトグラフィーにて精製して、目的の例示化合物 (D-2) 69.0gを得た(収率88%)。

【0159】<合成例2(油溶性染料D-25の合成) >下記反応式に基づき例示化合物(D-25)を合成し* 74

*た。なお、下記反応式において、中間体である(c)第一の化合物(前記反応式における矢印の左側化合物)の 合成については、特開平5-177959号公報に記載 されている。

[0160]

【0161】3ツロフラスコに(c)第一の化合物(前記反応式における矢印の左側化合物)を50.8g、

(d) 第二の化合物(前記反応式における矢印の上側化合物)を40.4g、炭酸カリウム82.8g、酢酸エチル300m1、N, N-ジメチルアセトアミド100m1を入れ、室温にて5分間攪拌した後、イソプロピルアルコール200m1と水400m1とを添加し、更に 50

5分間攪拌した。ここへベルオキソ二硫酸アンモニウム27.4gを水60mlに溶解した水溶液を15分かけて滴下した。添加終了後、更に2時間攪拌した後、ここへ酢酸エチル500mlと水500mlとを加えて抽出し、得られた酢酸エチル層を、700mlの水と200mlの飽和食塩水からなる混合溶液で5回洗浄した。こうして得られた酢酸エチル層を、無水硫酸ナトリウムで

乾燥し、ロータリーエバポレーターにて濃縮し、得られた残留物をシリガゲルカラムクロマトグラフィーにて精製して、目的の例示化合物 (D-25)47.8gを得た(収率90%)。

【0162】<合成例3 (ビニルポリマーP-33の合成) >n-ブチルメタクリレート37.5部、1H,1H, 2H, 2H-パーフルオロデシルアクリレート10.0 部、及び、アクリル酸2.5部からなる混合液を調製し た。次に、イソプロピルアルコール40部、ジクロロエ タン60部、及び、ジメチル2,2'-アゾビス(2-メチルプロピオネート) 0.25部をフラスコに仕込 み、窒素シール下に攪拌しながら、80℃まで昇温させ た後、前記混合液を2時間かけて滴下し、滴下終了後、 ジメチル2,2'-アゾビス(2-メチルプロピオネー ト)を0.05部加え、更に同温度で5時間反応させ た。以上により目的のビニルポリマーが得られた。得ら れたビニルポリマーは、その解離性基の含量が0.69 mmol/gであり、その分子量 (Mw) が61000 であり、その溶液の固形分は35%であった。以下、こ のビニルポリマーの溶液をビニルポリマー溶液(A-1)と略記する。

【0163】<合成例4(ビニルボリマーP-27の合成)>前記合成例3において、ブチルメタクリレート37.5部、1H, 1H, 2H, 2H-パーフルオロデシルアクリレート10.0部、及び、アクリル酸2.5部の代りに、エチルメタクリレート47.5部、ドデシルメルカプタン0.4部、及びアクリル酸2.5部からなる混合液を用いた以外は、前記合成例3と同様にした。得られたビニルボリマーは、その解離性基の含量が0.69mmo1/gであり、その分子量(Mw)が2400であり、その溶液の固形分は34%であった。以下、このビニルボリマー溶液をビニルボリマー溶液(A-2)と略記する。

【0165】<合成例6 (ビニルポリマーP-86の合成) >エチルメタクリレート72.3部、2-アクリルアミ 76

ドー2ーメチルプロパンスルホン酸ソーダ7. 7部、水25部、及びイソプロピルアルコール70部からなる混合液を調製した。次に、イソプロピルアルコール20部、及び、ジメチル2,2'ーアゾピス(2-メチルプロピオネート)0. 4部をフラスコに仕込み、窒素シール下に攪拌しながら、80 ℃まで昇温させた後、前記混合液を3時間かけて滴下し、滴下終了後、ジメチル2,2'ーアゾピス(2-メチルプロピオネート)を0.2 部加え、更に同温度で8時間反応させた。以上により目的のピニルポリマーが得られた。得られたピニルポリマーは、その解離性基の含量が0. 42 mm o 1/ g であり、その分子量(Mw)が56000であり、その溶液の固形分は47%であった。以下、このピニルポリマー溶液をピニルポリマー溶液(A-4)と略記する。

【0166】<製造例1(着色微粒子分散物(B-1)の調製)>イソプロピルアルコール4部、tertーブタノール6部、前記ピニルポリマー溶液(A-1)9.1部、及び前記油溶性染料(D-2)0.8部の混合液に、2mo1/L水酸化ナトリウム2.3部を徐々に加えた後、80℃まで昇温させた後、攪拌しながら、水50部を添加した。この液を減圧下40℃で濃縮し、固形分20%の着色微粒子分散物を調製した。該着色微粒子分散物中の着色微粒子の粒径は、体積平均径で35nmであった(マイクロトラックUPA150;日機装(株)社製で測定)。以下、これを着色微粒子分散物(B-1)と略記する。

【0167】<製造例2(着色微粒子分散物(B-2) の調製) >イソプロビルアルコール4部、テトラヒドロ フラン6部、前記ビニルポリマー溶液 (A-2) 9. 4 部、前記油溶性染料 (D-25) 0.8部の混合液に、 2 N水酸化ナトリウム2.3部を徐々に加えた後、70 ℃まで昇温させた後、攪拌しながら、水50部を添加し た。この液を減圧下40℃で濃縮し、固形分20%の着 色微粒子分散物を調製した。該着色微粒子分散物中の着 色微粒子の粒径は、体積平均径で4分mmであった。以 下、これを着色微粒子分散物(B-2)と略記する。 【0168】<製造例3(着色微粒子分散物(B-3) の調製) > tertープタノール10部、前記ビニルポ リマー溶液 (A-3) 7.8部、及び前記油溶性染料 (D-2) 1. 2部の混合液に、1N炭酸水素ナトリウ ム1.9部を徐々に加えた後、75℃まで昇温させた 後、攪拌しながら、水45部を添加した。この液を減圧 下40℃で濃縮し、固形分20%の着色微粒子分散物を 調製した。該着色微粒子分散物中の着色微粒子の粒径 は、体積平均径で52nmであった。以下、これを着色 微粒子分散物 (B-3) と略記する。

【0169】<製造例4(着色微粒子分散液(B-4)の調製)>tertーブタノール8部、2-ブタノン2部、前記ピニルポリマー溶液(A-4)6.0部、及び前記油溶性染料(D-25)1.2部の混合液を、75

℃まで昇温させた後、攪拌しながら、水45部を添加した。この液を減圧下40℃で濃縮し、固形分20%の着色微粒子分散物を調製した。該着所微粒子分散物中の着色微粒子の粒径は、体積平均径で28nmであった。以下、これを着色微粒子分散物(B-4)と略記する。

【0170】<製造例5 (比較例用の着色微粒子分散物(B-5)の調製)>前記製造例2において、前記油浴*

78

*性染料(D-2)を下記化合物(H-1)に代えた以外は、前記製造例2と同様にして、固形分20%の着色微粒子分散物を調製した。該着色微粒子分散物中の着色微粒子の粒径は、体積平均径で63nmであった。以下、これを着色微粒子分散物(B-5)と略記する。

[0171]

【化29】

(化合物H-1)

【0172】 (実施例1) 前記製造例1で調製した着色 微粒子分散物 (B-1) 62部に、ジエチレングリコー 20 ル10部、グリセリン8部、トリエチレングリコールモ ノブチルエーテル8部、界面活性剤の25%水溶液 (花 王 (株) 製;エマール20C) 4部、及びイオン交換水 8部を混合し、0.2μmのフィルターによって濾過 し、水性のインクジェット用インクを調製した。

【0173】 (実施例2) 前記実施例1において、前記 着色微粒子分散物 (B-1) を、前記製造例2で調製した着色微粒子分散物 (B-2) に代えた以外は、前記実施例1と同様にインクジェット用インクを調製した。

【0174】(実施例3)前記製造例3で調製した着色 30 微粒子分散物(B-3)42部に、ジエチレングリコール10部、グリセリン8部、トリエチレングリコールモノブチルエーテル8部、界面活性剤の25%水溶液(花王(株)製;エマール20C)4部、及び、イオン交換水28部を混合し、0.2μmのフィルターによって濾※

※過しインクジェット用インクを調製した。

(0 【0175】(実施例4)前記実施例3において、前記着色微粒子分散物(B-3)を、前記製造例5で調整した着色微粒子分散物(B-4)に代えた以外は、前記実施例3と同様にインクジェット用インクを調製した。

【0176】(比較例1)前記実施例1において、前記着色微粒子分散物(B-1)を、前記製造例5で調製した着色微粒子分散物(B-5)に代えた以外は、前記実施例1と同様にインクジェット用インクを調製した。

【0177】(比較例2)下記比較色素(H-2)4部に、ジエチレングリコール10部、グリセリン8部、テトラエチレングリコールモノブチルエーテル10部、ジエタノールアミン1部、及び、イオン交換水67部を混合し、0.2 μ mのフィルターによって濾過しインクジェット用インクを調製した。

[0178]

【化30】

(化合物H-2)

C. I. Direct Blue 87

【0179】(画像記録及び評価)以上の各実施例及び 行った。その結果を表1に示した。なお、表1におい 比較例のインクジェット用インクについて、下記評価を 50 て、「水分散物の吸収」とは、インクジェット用インク

の分光吸収特性の評価を意味する。また、「色調」、「紙依存性」、「耐水性」及び「耐光性」は、各インクジェット用インクを、インクジェットプリンター(EPSON(株)社製; PM-700C)でフォト光沢紙(富士写真フイルム(株)製; インクジェットペーパー、フォトグレード)に画像を記録した後で評価したものである。

【0180】<分光吸収特性>各インクジェット用インクを、吸光度が0.8~1.2になるようイオン交換水で希釈し、可視吸収スペクトルを測定し、該最大吸収波 10長(\lambda max - 100 (nm)) における吸光度を1としたとき、波長(\lambda max - 100 (nm)) における吸光度を測定した。

【0181】 <色調>前記記録した画像を目視にて、A (良好)、B (不良)の二段階で評価した。

【0182】<紙依存性>前記フォト光沢紙に形成した 画像と、別途にPPC用普通紙に形成した画像との色調 を比較し、両画像間の差が小さい場合をA(良好)、両 80

画像間の差が大きい場合をB(不良)として、二段階で評価した。

【0183】<耐水性>前記画像を形成したフォト光沢紙を、1時間室温乾燥した後、30秒間水に浸漬し、室温にて自然乾燥させ、滲みを観察した。滲みが無いものをA、滲みが僅かに生じたものをB、滲みが多いものをCとして、三段階で評価した。

【0184】<耐光性>前記画像を形成したフォト光沢紙に、ウェザーメーター(アトラス C.I65)を用いて、キセノン光(85001x)を3日間照射し、キセノン照射前後の画像濃度を反射濃度計(X-Rite 310 TR)を用いて測定し、色素残存率として評価した。なお、前記反射濃度は、1、1.5及び2.0の3点で測定した。何れの濃度でも色素残存率が70%以上の場合をA、1又は2点が70%未満をB、全ての濃度で70%未満の場合をCとして、三段階で評価した。

[0185]

【表1】

No.	水分散物の吸収			4-14-1-1		
	λmax(nm)	A-100	色調	紙依存性	耐水性	耐光性
実施例1	625	0.15	A	Α	Α	Α
実施例2	623	0.13	Α	Α	Α	A
突施例3	632	0.15	Α	A	Α	А
実施例4	635	0.14	A	Α	Α	Α
比較例1	645	0.36	В	В	Α	В
比較例2	672	0.25	Α	В	С	В

A⁻¹⁰⁰: λ max-100nmの吸光度

【0186】表1から明らかなように、本発明のインクジェット用インクは、発色性・色調に優れ、紙依存性が 30なく、耐水性、耐光性に優れていた。

[0187]

【発明の効果】本発明によると、前記従来における諸問題を解決することができ、着色微粒子の分散安定性に優れ、紙依存性がなく、任意に選択した紙に印字した際の発色性・色調(特にシアンの色再現)に優れ、かつ耐水性、耐光性にも優れ、筆記用水性インク、水性印刷イン

ク、情報記録用インク等に好適な着色微粒子分散物、並びに、サーマル、圧電、電界又は音響インクジェット方式に好適であり、ノズル等を用いて印字等を行った際、該ノズル先端で目詰まりを起こすことがなく、紙依存性がなく、任意に選択した紙に印字した際の発色性・色調(特にシアンの色再現)に優れ、かつ耐水性、耐光性にも優れるインクジェット用インク及びインクジェット記録方法を提供することができる。

フロントページの続き

(72)発明者 山田 真人

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 フイルム株式会社内

(72)発明者 安達 慶一

神奈川県南足柄市中沼210番地 富士写真 フイルム株式会社内 Fターム(参考) 2C056 EA09 EA11 EA13 FC02

2H086 BA02 BA54 BA56 BA59 BA60

4J037 AA30 CB28 CC12 CC13 CC14

CC15 CC16 CC17 CC25 CC29

DD04 DD24 EE28 EE43 FF08

FF15 FF22 FF25

4J039 AD01 AD03 AD08 AD09 AD10

AD12 AD13 AD14 AE07 BC49

BE02 CA06 EA16 EA29 EA35

EA41 EA47 GA24